

⑩ 日本国特許庁(JP)

⑪ 特許出願公表

⑫ 公表特許公報(A)

平3-502114

⑬ 公表 平成3年(1991)5月16日

⑭ Int. Cl.⁵

識別記号

庁内整理番号

審査請求 未請求
予備審査請求 未請求

部門(区分) 3(3)

C 10 M 133/16
133/40
141/08

8217-4H

※

(全 51 頁)

⑯ 発明の名称 動力伝達液に使用するアミド含有の摩擦改質剤

⑰ 特 願 平1-511324

⑱ 翻訳文提出日 平2(1990)6月22日

⑲ 出 願 平1(1989)10月24日

⑳ 国際出願 PCT/US89/04795

㉑ 国際公開番号 WO90/04625

㉒ 国際公開日 平2(1990)5月3日

優先権主張 ㉓ 1988年10月24日 ㉔ 米国(US) ㉕ 261,640

㉖ 発 明 者 チヤンドラ, ジョン アール アメリカ合衆国 08837 ニュージャージー, エディソン, オハー
ラ ストリート 22㉗ 発 明 者 グティエレス, アントニオ アメリカ合衆国 08619 ニュージャージー, マーサビル, タール
ヒールズ ロード 22㉘ 出 願 人 エクソン ケミカル パテンツ アメリカ合衆国 07036 ニュージャージー, リンデン, イースト
インコーポレイテッド リンデン アベニュー 1900

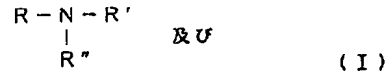
㉙ 代 理 人 弁理士 倉内 基弘 外1名

㉚ 指 定 国 AT(広域特許), AU, BE(広域特許), BR, CH(広域特許), DE(広域特許), FR(広域特許), GB(広域
特許), IT(広域特許), JP, KR, LU(広域特許), NL(広域特許), SE(広域特許)

最終頁に続く

論 求 の 範 囲

4. 前記アミンが一般式:



1. (a) 潤滑油と、

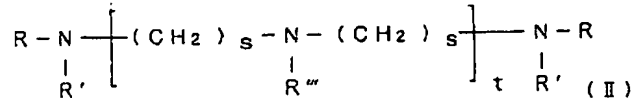
(b) 実質的にイミダゾールフリーのアミド含有反応生成物の摩擦改質剤と

からなり、前記イミダゾールフリーのアミド含有反応生成物は、約 120～約 250℃の温度にて(1)全部で約 2～約 60個の炭素原子と少なくとも 3個～約 15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも 1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも 2個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、(2)約 10～約 30個の炭素原子を有する脂肪酸モノ酸とを反応させて生成され、前記反応はアミン反応体 1モル当り約 2～約 10モル当量の脂肪酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択される

ことを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

2. 前記脂肪酸が全部で約 12～約 24個の炭素原子を有する請求の範囲第 1 項記載の潤滑油組成物。

3. 前記脂肪酸が全部で約 16～約 21個の炭素原子を有する請求の範囲第 2 項記載の潤滑油組成物。



【式中、R、R'、R'' 及び R''' は独立して水素；C₁～C₂₅ 直鎖若しくは分枝鎖アルキル基；C₁～C₁₂ アルコキシ C₂～C₆ アルキレン基；C₂～C₁₂ ヒドロキシアミノアルキレン基；及び C₁～C₁₂ アルキルアミノ C₂～C₆ アルキレン基よりなる群から選択され；R''' はさらに、式：



の成分で構成することもでき、ここで R' は上記の意味の有し、s 及び s' は同一若しくは異なる 2～6 の数値とすることができ、t 及び t' は同一若しくは異なるものとすることができかつ 0～10 の数値であり、ただし t は少なくとも 1 であり、t と t' との合計は 15 以下であり、前記アミンにおける窒素原子の総数は 3～約 15 であり、R、R'、R'' 及び R''' の性質は請求の範囲第 1 項

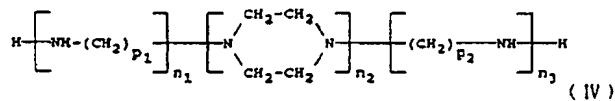
記載の第一及び第二アミノ基の必要数を与えるよう選択される]

の1つを有する脂肪族飽和アミンである請求の範囲第1項～第3項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。

5. 前記アミンが、平均して1分子当たり約5～7個の窒素原子を有するポリ(エチレンアミン)の混合物である請求の範囲第1項～第3項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。

6. 前記アミンがジエチレントリアミン、トリエチレントトラミン、テトラエチレンペンタミン、ジ- (1, 2-プロピレン) トリアミン、ジ- (1, 3-プロピレン) トリアミン及びN, N-ジ- (2-アミノエチル) エチレンジアミン並びにその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第1項記載の潤滑油組成物。

7. 前記アミンが、一般式:



[式中、 p_1 及び p_2 は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1～4の整数であり、かつ n_1 、 n_2 及び n_3 は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1～3の整数であり、ただし n_1 と n_3 との合計は少なくとも2である]

を有する複素環式窒素化合物からなる請求の範囲第1項記

載の潤滑油組成物。

11. (a) 潤滑油と、(b) 実質的にイミダゾールフリーの化合物の摩擦改質剤とからなり、前記イミダゾールフリーの化合物は $\text{C}_{10} \sim \text{C}_{30}$ 脂肪族モノ酸とポリアミンとの反応させて生成され、ここで約2～約10モル当量の前記脂肪族モノ酸を前記ポリアミンの1モル当りに反応させ、さらに前記ポリアミンは3～約15個の窒素原子と全部で約2～約60個の炭素原子とを有し、前記脂肪酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択され、前記ポリアミンは少なくとも1個の第一アミノ基と少なくとも2個の追加第一若しくは第二アミノ基とを有することを特徴とする動力伝達液。

12. 約2.5～約7モル当量の前記脂肪酸を前記ポリアミンの1モル当りに反応させた請求の範囲第11項記載の動力伝達液。

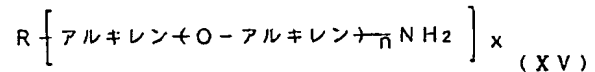
13. 約3～約5モル当量の前記脂肪酸を前記ポリアミンの1モル当りに反応させた請求の範囲第11項記載の動力伝達液。

14. 前記脂肪酸が約12～約24個の炭素原子を有する請求の範囲第11項～第13項のいずれか一項に記載の動力伝達液。

15. 前記脂肪酸が約16～約21個の炭素原子を有する請求の範囲第11項～第13項のいずれか一項に記載の動力伝達液。

載の潤滑油組成物。

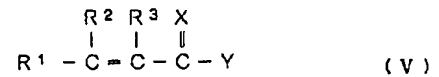
8. 前記アミンが、式:



[式中、 n は約1～40の数値を有し、ただし全 n の合計は約3～約70であり、さらに R は10個までの炭素原子を有する多価飽和炭化水素基であり、ここで R 基における置換基の個数は3～6の数である x の数値により示される]

を有するポリオキシアルキレンポリアミンである請求の範囲第1項記載の潤滑油組成物。

9. 前記アミンが、少なくとも1種のポリアミンと、式:

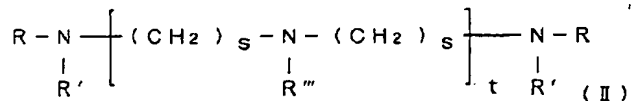
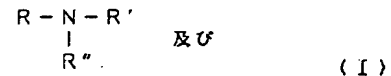


[式中、 X は硫黄若しくは酸素であり、 Y は $-\text{OR}^4$ 、 $-\text{SR}^4$ 若しくは $-\text{NR}^4$ (R^5) であり、さらに R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 は同一若しくは異なるものであって水素又は置換若しくは未置換の $\text{C}_1 \sim \text{C}_{20}$ ヒドロカルビルである]

の α 、 β -不飽和化合物とのアミド-アミン反応生成物である請求の範囲第1項記載の潤滑油組成物。

10. 前記アミンがテトラエチレンペンタミンであり、前記脂肪酸がイソステアリン酸である請求の範囲第1項記載

16. 前記アミンが、一般式:



[式中、 R 、 R' 、 R'' 及び R''' は独立して水素; $\text{C}_1 \sim \text{C}_{25}$ の直鎖若しくは分枝鎖アルキル基; $\text{C}_1 \sim \text{C}_{12}$ アルコキシ $\text{C}_2 \sim \text{C}_8$ アルキレン基; $\text{C}_2 \sim \text{C}_{12}$ ヒドロキシアルキレン基; 及び $\text{C}_1 \sim \text{C}_{12}$ アルキルアミノ $\text{C}_2 \sim \text{C}_8$ アルキレン基よりなる群から選択され;

R''' はさらに式:



の成分で構成することもでき、ここで R' は上記の意味の有し、 s 及び s' は同一若しくは異なる2～6の数値とすることができ、 t 及び t' は同一若しくは異なる0～10の数値とすることができ、ただし t は少なくとも1であり、 t と t' との合計は15以下であり、前記アミンにおける窒素原子の総数は3～約15であり、さらに R 、 R' 、 R'' 及び R''' の性質は請求の範囲第1項記載の

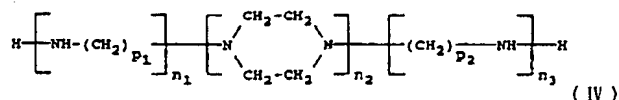
第一及び第二アミノ基の必要数を与えるよう選択される]

の1つを有する脂肪族飽和アミンである請求の範囲第11項〜第13項のいずれか一項に記載の動力伝達液。

17. 前記アミンが、平均して約5〜7個の窒素原子を1分子当りに有するポリ(エチレンアミン)の混合物である請求の範囲第11項記載の動力伝達液。

18. 前記アミンがジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、ジ-(1, 2-プロピレン)トリアミン、ジ-(1, 3-プロピレン)トリアミン及びN, N-ジ-(2-アミノエチル)エチレンジアミン並びにその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第13項記載の動力伝達液。

19. 前記アミンが、一般式:



[式中、 p_1 及び p_2 は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1〜4の整数であり、かつ n_1 、 n_2 及び n_3 は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1〜3の整数であり、ただし n_1 と n_3 との合計は少なくとも2である]

を有する複素環式窒素化合物からなる請求の範囲第11項記載の動力伝達液。

23. 前記動力伝達液が自動車トランスミッション液である請求の範囲第11、12、13、17、18、19、

20、21又は22項記載の動力伝達液。

24. 前記動力伝達液が自動車トランスミッション液である請求の範囲第15項記載の動力伝達液。

25. 前記動力伝達液が自動車トランスミッション液である請求の範囲第16項記載の動力伝達液。

26. 前記摩損改質化合物(b)が前記液体中に約0.001〜約0.5重量%の量で存在する請求の範囲第11項〜第13項のいずれか一項に記載の動力伝達液。

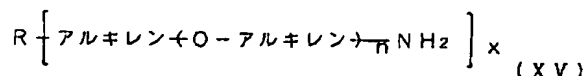
27. 前記摩損改質化合物(b)が前記液体中に約0.001〜約0.5重量%の量で存在する請求の範囲第23項記載の動力伝達液。

28. 前記摩損改質化合物(b)が前記液体中に約0.001〜約0.5重量%の量で存在する請求の範囲第15項記載の動力伝達液。

29. 前記摩損改質化合物(b)が前記液体中に約0.001〜約0.5重量%の量で存在する請求の範囲第16項記載の動力伝達液。

30. 約75重量%までの量のベース油と、濃厚物に対し約25〜約100重量%の実質的にイミダゾールフリーの摩損改質反応生成物とからなり、前記摩損改質反応生成物は、約120〜約250℃の温度にて(1)全部で約2〜約60個の炭素原子と3〜約15個の窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミノ基として存在すると共に残余の

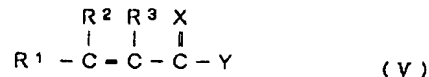
20. 前記アミンが式:



[式中、 n は約1〜40の数値を有し、ただし全 n の合計は約3〜約70であり、さらに R は10個までの炭素原子を有する多価飽和炭化水素基であり、ここで R 基における置換基の個数は3〜6の数である x の数値により示される]

を有するポリオキシアルキレンポリアミンである請求の範囲第11項記載の動力伝達液。

21. 前記アミンが少なくとも1種のポリアミンと、式:



[式中、 X は硫黄若しくは酸素であり、 Y は $-\text{OR}^4$ 、 $-\text{SR}^4$ 若しくは $-\text{NR}^4$ (R^5)であり、さらに R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 は同一若しくは異なるものであって水素又は置換若しくは未置換の $\text{C}_1 \sim \text{C}_{20}$ ヒドロカルビルである]

の α 、 β -不飽和化合物とのアミド-アミン反応生成物である請求の範囲第11項記載の動力伝達液。

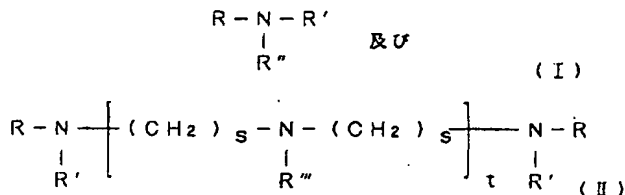
22. 前記アミンがテトラエチレンペンタミンであり、前記脂肪酸がイソステアリン酸である請求の範囲第13項記載の動力伝達液。

窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミノ基として存在するアミンと、(2)約10〜約30個の炭素原子を有する脂肪酸モノ酸とを反応させて生成され、前記反応はアミン反応体1モル当り約2〜約10モル当量の脂肪酸モノ酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪酸モノ酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする添加剤濃厚物。

31. 前記脂肪酸が全部で約12〜約24個の炭素原子を有する請求の範囲第30項記載の添加剤濃厚物。

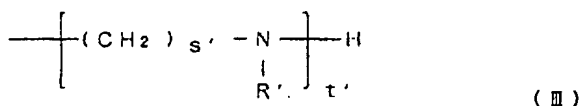
32. 前記脂肪酸が全部で約16〜約24個の炭素原子を有する請求の範囲第30項記載の添加剤濃厚物。

33. 前記アミンが、一般式:



[式中、 R 、 R' 、 R'' 及び R''' は独立して水素; $\text{C}_1 \sim \text{C}_{25}$ 直鎖若しくは分枝鎖アルキル基; $\text{C}_1 \sim \text{C}_{12}$ アルコキシ; $\text{C}_2 \sim \text{C}_6$ アルキレン基; $\text{C}_2 \sim \text{C}_{12}$ ヒドロキシアルキレン基;及び $\text{C}_1 \sim \text{C}_{12}$ アルキルアミノ; $\text{C}_2 \sim \text{C}_6$ アルキレン基よりなる群から選択され; R'''

はさらに式：

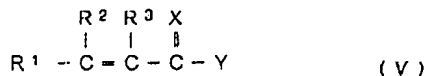


の成分で構成することもでき、ここでR'は上記の意味の有し、s及びs'は同一若しくは異なる2～6の数値とすることができ、t及びt'は同一若しくは異なるものとすることができかつ0～10の数値であり、ただしtは少なくとも1であり、tとt'との合計は15以下であり、前記アミンにおける窒素原子の総数は3～約15であり、R、R'、R''及びR'''の性質は請求の範囲第30項記載の第一及び第二アミノ基の必要数を与えるよう選択される]

の1つを有する脂肪族飽和アミンである請求の範囲第30項記載の添加剤濃厚物。

34. 前記アミンが、平均して1分子当たり約5～7個の窒素原子を有するポリ(エチレンアミン)の混合物である請求の範囲第30項記載の添加剤濃厚物。

35. 前記アミンがジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、ジ-(1,2-プロピレン)トリアミン、ジ-(1,3-プロピレン)トリアミン及びN,N-ジ-(2-アミノエチル)エチレンジアミン並びにその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第30項記載の添加剤濃厚物。



[式中、Xは硫黄若しくは酸素であり、Yは-OR⁴、-SR⁴若しくは-NR⁴(R⁵)であり、さらにR¹、R²、R³、R⁴及びR⁵は同一若しくは異なるものであって水素又は置換若しくは未置換のC₁～C₂₀ヒドロカルビルである]

のα、β-不飽和化合物とのアミド-アミン反応生成物である請求の範囲第30項記載の添加剤濃厚物。

39. 前記アミンがテトラエチレンペンタミンであり、前記脂肪酸がイソステアリン酸である請求の範囲第30項記載の添加剤濃厚物。

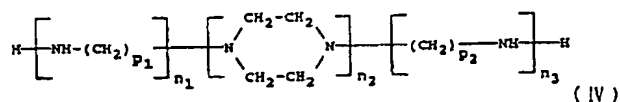
40. 動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質を改良するに際し、前記潤滑油と摩擦改質量の添加剤組成物とを混合することからなり、前記添加剤組成物は、

(a) 潤滑油と、

(b) 実質的にイミダゾールフリーのアミド含有反応生成物の摩擦改質量と

からなり、前記イミダゾールフリーのアミド含有反応生成物は約120～約250℃の温度にて(1)全部で約2～約60個の炭素原子と少なくとも3個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミノ基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミノ基として存在するアミンと、(2)約

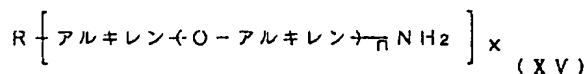
36. 前記アミンが、一般式：



[式中、p₁及びp₂は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1～4の整数であり、かつn₁、n₂及びn₃は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1～3の整数であり、ただしn₁とn₃との合計は少なくとも2である]

を有する複素環式窒素化合物からなる請求の範囲第30項記載の添加剤濃厚物。

37. 前記アミンが、式：



[式中、nは約1～40の数値を有し、ただし全nの合計は約3～約70であり、さらにRは10個までの炭素原子を有する多価飽和炭化水素基であり、ここでR基における置換基の個数は3～6の数であるxの数値により示される]

を有するポリオキシアルキレンポリアミンである請求の範囲第30項記載の添加剤濃厚物。

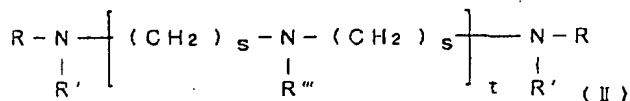
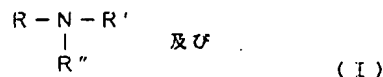
38. 前記アミンが、少なくとも1種のポリアミンと式：

10～約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて生成され、前記反応はアミン反応体1モル当たり約2～約10モル当量の脂肪酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする潤滑油の摩擦改質の改良方法。

41. 前記動力伝達液における前記アミド反応生成物の濃度が約0.001～約0.5重量%である請求の範囲第40項記載の方法。

42. 前記脂肪酸が全部で約12～約24個の炭素原子を有する請求の範囲第40項記載の方法。

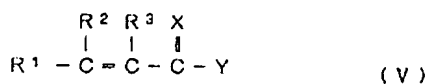
43. 前記アミンが、一般式：



[式中、R、R'、R''及びR'''は独立して水素；C₁～C₂₅直鎖若しくは分枝鎖アルキル基；C₁～C₁₂アルコキシC₂～C₆アルキレン基；C₂～C₁₂ヒドロキシアミノアルキレン基；及びC₁～C₁₂アルキルアミノC₂～C₆アルキレン基よりなる群から選択され；R'''はさらに式：



45. 前記アミンがジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、ジ-（1, 2-プロピレン）トリアミン、ジ-（1, 3-プロピレン）トリアミン及びN, N-ジ-（2-アミノエチル）エチレンジアミン並びにその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第40項記載の方法。



(i) 全部で約 2~約 60 個の炭素原子と少なくとも 3 個~約 15 個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なく

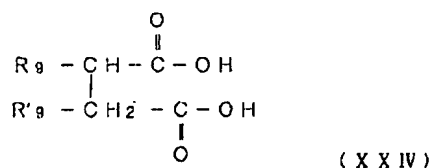
$$\text{H}-\left[\text{NH}-(\text{CH}_2)_{P_1}\right]_{n_1}-\left[\text{N} \begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} \text{N}\right]_{n_2}-\left[(\text{CH}_2)_{P_2}-\text{NH}\right]_{n_3}-\text{H} \quad (\text{IV})$$
$$R \left[\text{アルキレン}-O-\text{アルキレン}-\right]_n \text{NH}_2 \quad (XV)$$

48. 前記アミンが、少なくとも1種のポリアミンと式：

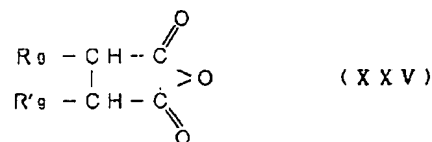
$$\text{H}-\left[\begin{array}{c} \text{R}_6 \\ | \\ \text{CH}-(\text{CH}_2)_a \end{array}\right]_b(\text{Z})-\left[(\text{CH}_2)_c-\begin{array}{c} \text{R}_7 \\ | \\ \text{CHO} \end{array}\right]_d-\text{H} \quad (\text{X X III})$$

〔式中、R₆ 及び R₇ はそれぞれ独立して水素又は C₁ ~ C₆ アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c) 及び (d) はそれぞれ独立して 1 ~ 約 3 の範囲で変化する数値を示し；Z は -S-、-S-S-、-O- 及び >NR₈ から選択される結合基を示し、ここで R₈ は水素、C₁ ~ 約 C₄ アルキル若しくは C₁ ~ 約 C₄ モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる〕により示されるアルコールと、

(ii) アルコール 1 モル当り約 1 ～ 約 2 モルの各構造式：



及び



〔式中、 R'_g は水素、 $\text{C}_1 \sim \text{C}_6$ 脂肪族ヒドロカルビルであり、 R_g は約 12 ～ 約 50 個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である〕

により示される酸若しくは酸無水物とを反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は (a) 反応体 B-i の少なくとも 1 個のヒドロキシ基を反応体 B-ii の少なくとも 1 個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b) 得られる成分-2 反応生成物に少なくとも 1 個の反応性カルボキシル基を付与することに充分な方式及び条件にて行なわれることを特徴とするアミン塩組成物。

53. 成分-1 において前記脂肪族モノ酸が全部で約 12 ～

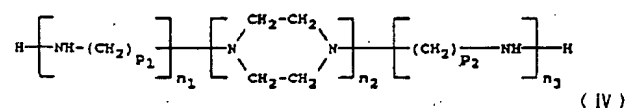
～10 の数値とすることができ、ただし t と t' の合計は 15 以下であり、前記アミンにおける窒素原子の総数は少なくとも 3 であり、さらに R 、 R' 、 R'' 及び R''' の性質は請求の範囲第 52 項記載の第一及び第二アミノ基の必要数を与えるよう選択される]

の 1 つを有する脂肪族飽和アミンである請求の範囲第 54 項記載の塩。

56. 成分-1 において前記アミンが、平均して約 5 ～ 7 個の窒素原子を 1 分子当りに有するポリ(エチレンアミン)の混合物である請求の範囲第 53 項記載の塩。

57. 成分-1 において前記アミンがジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、ジ-(1, 2-プロピレン)トリアミン、ジ-(1, 3-プロピレン)トリアミン及び N, N-ジ-(2-アミノエチル)エチレンジアミン並びにその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第 52 項記載の塩。

58. 成分-1 において前記アミンが、一般式：



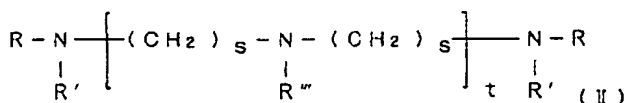
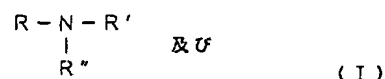
〔式中、 p_1 及び p_2 は同一若しくは異なるものであってそれぞれ 1 ～ 4 の整数であり、かつ n_1 、 n_2 及び n_3 は同一若しくは異なるものであってそれぞれ 1 ～ 3

特表平3-502114 (6)

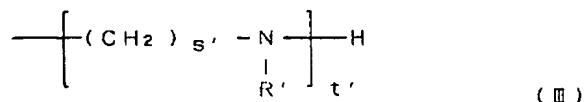
約 24 個炭素原子を有し、かつ成分-2 において R'_g が水素である請求の範囲第 52 項記載の塩。

54. 成分-1 において前記脂肪族モノ酸が全部で約 16 ～ 約 21 個の炭化原子を有する請求の範囲第 53 項記載の塩。

55. 成分-1 において前記アミンが、一般式：



〔式中、 R 、 R' 、 R'' 及び R''' は独立して水素； $\text{C}_1 \sim \text{C}_{25}$ の直鎖若しくは分枝鎖アルキル基； $\text{C}_1 \sim \text{C}_{12}$ アルコキシ $\text{C}_2 \sim \text{C}_6$ アルキレン基； $\text{C}_2 \sim \text{C}_{12}$ アミノアルキレン基；及び $\text{C}_1 \sim \text{C}_{12}$ アルキルアミノ $\text{C}_2 \sim \text{C}_6$ アルキレン基よりなる群から選択され； R''' はさらに：

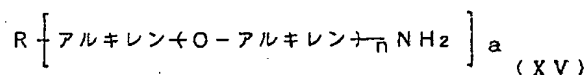


の成分で構成することもでき、ここで R' は上記の意味の有し、 s 及び s' は同一若しくは異なる 2 ～ 6 の数値とすることができ、 t 及び t' は同一若しくは異なる 0

の整数であり、ただし n_1 と n_3 との合計は少なくとも 3 である]

を有する複素環式窒素化合物からなる請求の範囲第 52 項記載の塩。

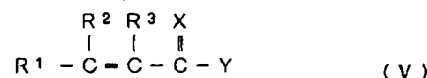
59. 前記アミンが、式：



〔式中、 n は約 1 ～ 40 の数値を有し、ただし全 n の合計は約 3 ～ 約 70 であり、さらに R は 10 個までの炭素原子を有する多価飽和炭化水素基であり、ここで R 基における置換基の個数は 3 ～ 6 の数である a の数値により示される]

を有するポリオキシアルキレンポリアミンである請求の範囲第 52 項記載の塩。

60. 成分-1 において前記アミンが、少なくとも 1 種のポリアミンと式：



〔式中、 X は硫黄若しくは酸素であり、 Y は $-\text{OR}^4$ 、 $-\text{SR}^4$ 若しくは $-\text{NR}^4$ (R^5) であり、さらに R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 は同一若しくは異なるものであって水素又は置換若しくは未置換の $\text{C}_1 \sim \text{C}_{20}$ ヒドロカルビルである]

特表平3-502114 (7)

の α 、 β -不飽和化合物とのアミド-アミン反応生成物である請求の範囲第52項記載の塩。

61. 成分-1において前記アミンがテトラエチレンベンタミンであり、前記脂肪酸モノ酸がイソステアリン酸、ステアリン酸及びその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第53項記載の塩。

62. 成分-2の式(X X III)において(a)、(b)、(c)及び(d)が1であり、 R_6 及び R_7 が独立して水素、メチル若しくはエチルであり、さらに式X X IV及びX X Vにおいて R'_9 が水素であり、 R_9 が $C_{18} \sim C_{30}$ 直鎖脂肪酸基である請求の範囲第52項記載の塩。

63. 成分-2の式X X IIIにおけるZが $>NR_8$ であり、かつ R_8 が $-(CH_2)_2-OH$ である請求の範囲第52項記載の塩。

64. 成分-2の式X X IV及びX X Vにおいて R'_9 が水素であり、 R_9 が $C_{18} \sim C_{22}$ 直鎖脂肪酸基であり、さらに式X X IIIにおいて R_6 及び R_7 が独立して水素、メチル若しくはエチルである請求の範囲第52項記載の塩。

65. 成分-2の式X X IV及びX X Vにおいて R'_9 が水素であり、 R_9 が $C_{18} \sim C_{30}$ 直鎖脂肪酸基であり、さらに式X X IIIにおいて R_6 及び R_7 が水素である請求の範囲第52項記載の塩。

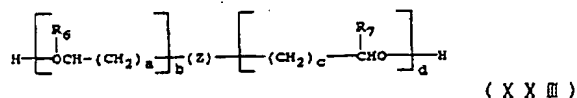
66. 成分-2の式X X IIIにおいて(a)及び(c)が同一であり、(b)及び(d)が同一であり、さらに R_6 及び R_7 が同一である請求の範囲第52項記載の塩。

も3個〜約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約10〜約30個の炭素原子を有する脂肪酸モノ酸とを反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は(a)反応体A-iアミンの少なくとも1個のアミン基を反応体A-ii酸の酸基と反応させてアミドを生成させると共に、(b)得られる成分-1反応生成物に少なくとも1個の反応性第一若しくは第二アミン基を付与するのに十分な方式及び条件にて行ない、

(B) 成分-2は

(i) 構造式:



[式中、 R_6 及び R_7 はそれぞれ独立して水素又は $C_1 \sim C_6$ アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c)及び(d)はそれぞれ独立して1〜約3の範囲で変化する数値を示し; Zは $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-O-$ 及び $>NR_8$ から選択される結合基を示し、ここで R_8 は水素、 $C_1 \sim C_4$ アルキル若しくは $C_1 \sim C_4$ モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる]

67. 成分-2の式X X IV及びX X Vにおいて R'_9 が水素であり、 R_9 がオクタデセニルであり、さらに式X X IIIにより示されるアルコールがチオ-ビスエタノールである請求の範囲第52項記載の塩。

68. 成分-1が、ポリアミン反応体A-iの1モル当り2〜約10モル当量のモノ酸反応体A-iiを用いて120〜250℃の温度で反応させて生成される請求の範囲第52項〜第67項のいずれか一項に記載の塩。

69. 成分-1が150〜200℃の反応温度にて生成される請求の範囲第52項〜第67項のいずれか一項に記載の塩。

70. 塩生成反応が約20〜約100℃の温度にて0.08〜約4時間にわたり行なわれる請求の範囲第52項〜第67項のいずれか一項に記載の塩。

71. 塩生成反応における成分-1及び成分-2反応体の量が、1.05:1〜約11:1の成分-2におけるカルボキシル基と成分-1における反応性アミノ基との当量比を与えるのに充分である請求の範囲第52項〜第67項のいずれか一項に記載の塩。

72. (1) 潤滑油と、

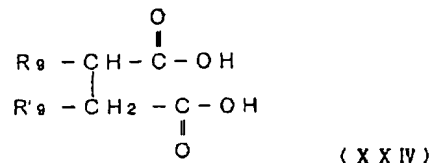
(2) 少なくとも1種の成分-1アミンと少なくとも1種の成分-2酸との反応により生成される摩擦改良剤のアミン塩組成物とからなり、

(A) 成分-1は

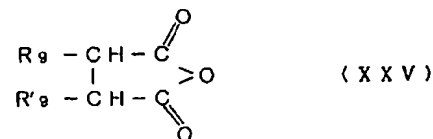
(i) 全部で約2〜約60個の炭素原子と少なくとも

により示されるアルコールと、

(ii) アルコール1モル当り約1〜約2モルの各構造式:



及び



[式中、 R_9 は約12〜約50個の炭素原子を有する脂肪酸ヒドロカルビル基である]

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は(a)反応体B-iの少なくとも1個のヒドロキシル基を反応体B-iiの少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b)得られる成分-2反応生成物に少なくとも1個の反応性カルボキシル基を付与するのに十分な方式及び条件にて行なわれる

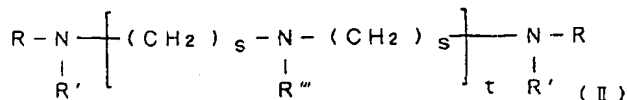
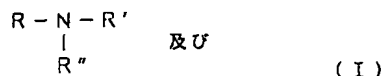
ことを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤

潤滑油組成物。

73. 成分-1において前記脂肪酸モノ酸が全部で約12～約24個炭素原子を有する請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

74. 成分-1において前記脂肪酸モノ酸が全部で約16～約21個の炭化原子を有する請求の範囲第73項記載の潤滑油組成物。

75. 成分-1において前記アミンが、一般式：

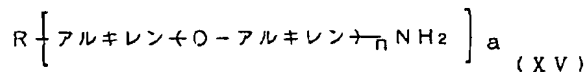


【式中、R、R'、R''及びR'''は独立して水素；C₁～C₂₅の直鎖若しくは分枝鎖アルキル基；C₁～C₁₂アルコキシC₂～C₆アルキレン基；C₂～C₁₂アミノアルキレン基；及びC₁～C₁₂アルキルアミノC₂～C₆アルキレン基よりなる群から選択され；R'''はさらに式：



でそれぞれ1～4の整数であり、かつn₁、n₂及びn₃は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1～3の整数であり、ただしn₁とn₃との合計は少なくとも3である）を有する複素環式窒素化合物からなる請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

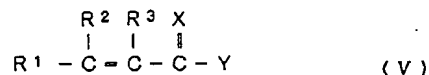
79. 前記アミンが、式：



【式中、nは約1～40の整数を有し、ただし全nの合計は約3～約70であり、さらにRは10個までの炭素原子を有する多価飽和炭化水素基であり、ここでR基における置換基の個数は3～6の数であるaの数値により示される】

を有するポリオキシアルキレンポリアミンである請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

80. 成分-1において前記アミンが、少なくとも1種のポリアミンと式：



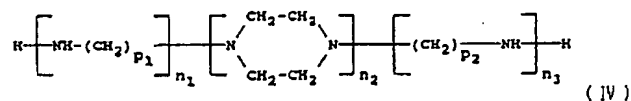
【式中、Xは硫黄若しくは酸素であり、Yは-OR⁴、-SR⁴若しくは-NR⁴（R⁵）であり、さらにR¹、R²、R³、R⁴及びR⁵は同一若しくは異なるものであって水素又は置換若しくは未置換のC₁～C₂₀ヒドロ

の成分で構成することもでき、ここでR'は上記の意味の有し、s及びs'は同一若しくは異なる2～6の数値とすることができ、t及びt'は同一若しくは異なる0～10の数値とすることができ、ただしtは少なくとも1であり、tとt'との合計は15以下であり、前記アミンにおける窒素原子の総数は3～約15であり、さらにR、R'、R''及びR'''の性質は請求の範囲第72項記載の第一及び第二アミノ基の必要数を与えるよう選択される）の1つを有する脂肪酸飽和アミンである請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

76. 成分-1において前記アミンが、平均して約5～7個の窒素原子を1分子当りに有するポリ（エチレンアミン）の混合物である請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

77. 成分-1において前記アミンがジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、ジ-（1，2-プロピレン）トリアミン、ジ-（1，3-プロピレン）トリアミン及びN，N'-ジ-（2-アミノエチル）エチレンジアミン並びにその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

78. 成分-1において前記アミンが、一般式：



【式中、p₁及びp₂は同一若しくは異なるものであ

カルビルである】

のα、β-不飽和化合物とのアミド-アミン反応生成物である請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

81. 成分-1において前記アミンがテトラエチレンペンタミンであり、前記脂肪酸モノ酸がイソステアリン酸、ステアリン酸及びその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

82. 成分-2の式（XXIII）において（a）、（b）、（c）及び（d）が1であり、R₆及びR₇が独立して水素、メチル若しくはエチルであり、さらに式XXIV及びXXVにおいてR₉がC₁₆～C₃₀直鎖脂肪酸基である請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

83. 成分-2の式XXIIIにおけるZが>NR₈であり、かつR₈が-(CH₂)₂-OHである請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

84. 成分-2の式XXIV及びXXVにおいてR₉がC₁₆～C₂₂直鎖脂肪酸基であり、さらに式XXIIIにおいてR₆及びR₇が独立して水素、メチル若しくはエチルである請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

85. 成分-2の式XXIV及びXXVにおいてR₉がC₁₆～C₃₀直鎖脂肪酸基であり、かつ式XXIIIにおいてR₈及びR₇が水素ある請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

86. 成分-2の式XXIIIにおいて（a）及び（c）が同一であり、（b）及び（d）が同一であり、さらにR₈及

びR₇が同一である請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

87. 成分-2の式XXIV及びXXVにおいてR₉がオクタデセニルであり、式XXIIIにより示されるアルコールがチオービスエタノールである請求の範囲第72項記載の潤滑油組成物。

88. 成分-1が、ポリアミン反応体A-iの1モルにつき2〜約10モル当量のモノ酸反応体A-iiを用いて120〜250℃の温度で反応させて生成される請求の範囲第72項〜第87項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。

89. 成分-1が150〜200℃の反応温度にて生成される請求の範囲第72項〜第87項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。

90. 塩生成反応が、約20〜約100℃の温度にて0.08〜約4時間にわたり行なわれる請求の範囲第72項〜第87項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。

91. 塩生成反応における成分-1及び成分-2反応体の量が、約1.05:1〜約11:1の成分-2におけるカルボキシル基と成分-1における反応性アミノ基との当量比を与えるのに充分である請求の範囲第72項〜第87項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。

92. 組成物が動力伝達液として使用するのに適した請求の範囲第72項〜第87項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。

93. 組成物が動力伝達液として使用するのに適した請求

の範囲第88項記載の潤滑油組成物。

94. 組成物が動力伝達液として使用するのに適した請求の範囲第89項記載の潤滑油組成物。

95. 組成物が動力伝達液として使用するのに適した請求の範囲第90項記載の潤滑油組成物。

96. 組成物が動力伝達液として使用するのに適した請求の範囲第91項記載の潤滑油組成物。

97. 組成物が、分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第72項〜第87項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。

98. 組成物が、分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第88項記載の潤滑油組成物。

99. 組成物が分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第89項記載の潤滑油組成物。

100. 組成物が、分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第90項記載の潤滑油組成物。

101. 組成物が、分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第91項記載の潤滑油組成物。

102. 摩擦改質性塩組成物が前記液体中に約0.01〜約3重量%の量で存在する請求の範囲第92項記載の動力伝

達液。

103. 摩擦改質性塩組成物が前記液体中に約0.01〜約3重量%の量で存在する請求の範囲第93項記載の動力伝達液。

104. 摩擦改質性塩組成物が前記液体中に約0.01〜約3重量%の量で存在する請求の範囲第94項記載の動力伝達液。

105. 摩擦改質性塩組成物が前記液体中に約0.01〜約3重量%の量で存在する請求の範囲第95項記載の動力伝達液。

106. 摩擦改質性塩組成物が前記液体中に約0.01〜約3重量%の量で存在する請求の範囲第96項記載の動力伝達液。

107. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25〜約100重量%の請求の範囲第72項〜第87項のいずれか一項に記載の塩組成物とからなる添加剤濃厚物。

108. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25〜約100重量%の請求の範囲第88項記載の塩組成物とからなる添加剤濃厚物。

109. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25〜約100重量%の請求の範囲第89項記載の塩組成物とからなる添加剤濃厚物。

110. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25〜約100重量%の請求の範囲第90項記載の塩組成物とからなる添加剤濃厚物。

111. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25〜約100重量%の請求の範囲第91項記載の塩組成物とからなる添加剤濃厚物。

112. 摩擦改質剤として請求の範囲第72項〜第87項のいずれか一項に記載の塩組成物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

113. 摩擦改質剤として請求の範囲第88項記載の塩組成物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

114. 摩擦改質剤として請求の範囲第89項記載の塩組成物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

115. 摩擦改質剤として請求の範囲第90項記載の塩組成物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

116. 摩擦改質剤として請求の範囲第91項記載の塩組成物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

117. 摩擦改質量の少なくとも1種の成分-1アミンと少なくとも1種の成分-2酸とからなる混合物を含み、こ

(A) 成分-1は

(i) 全部で約2〜約60個の炭素原子と少なくとも3個〜約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少

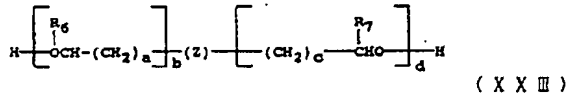
特表平3-502114 (10)

なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約10~約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は反応体A-iアミンの少なくとも1個のアミン基を反応体A-ii酸の酸基と反応させてアミドを生成させるのに充分な方式及び条件にて行ない、

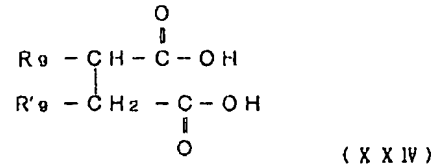
(B) 成分-2は

(i) 構造式:

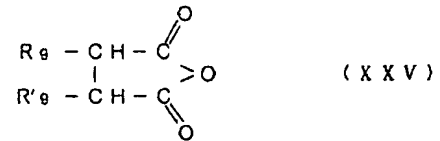


〔式中、R₆及びR₇はそれぞれ独立して水素又はC₁~C₆アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c)及び(d)はそれぞれ独立して1~約3の範囲で変化する数値を示し; Zは-S-、-S-S-、-O-及び>NR₈から選択される結合基を示し、ここでR₈は水素、C₁~約C₄アルキル若しくはC₁~約C₄モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる〕により示されるアルコールと、

(ii) アルコール1モル当り約1~約2モルの各構造式:



及び



〔式中、R'₉は水素、C₁~C₆脂肪族ヒドロカルビルであり、R₉は約12~約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である〕

により示される酸若しくは酸無水物と

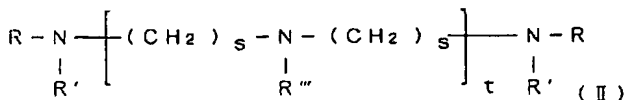
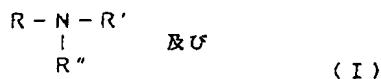
を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は(a)反応体B-iの少なくとも1個のヒドロキシル基を反応体B-iiの少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b)得られる成分-2反応生成物に少なくとも1個の反応性カルボキシル基を付与するのに充分な方式及び条件にて行なわれることを特徴とする組成物。

118. 成分-1において前記脂肪族モノ酸が全部で約12~約24個炭素原子を有し、かつ成分-2においてR'₉が水

素である請求の範囲第117項記載の組成物。

119. 成分-1において前記脂肪族モノ酸が全部で約16~約21個の炭化原子を有する請求の範囲第117項記載の組成物。

120. 成分-1において前記アミンが、一般式:



〔式中、R、R'、R''及びR'''は独立して水素; C₁~C₂₅の直鎖若しくは分枝鎖アルキル基; C₁~C₁₂アルコキシC₂~C₆アルキレン基; C₂~C₁₂アミノアルキレン基; 及びC₁~C₁₂アルキルアミノC₂~C₆アルキレン基よりなる群から選択され; R'''はさらに式:



の成分で構成することもでき、ここでR'は上記の意味の有し、s及びs'は同一若しくは異なる2~6の数値とすることができ、t及びt'は同一若しくは異なる0

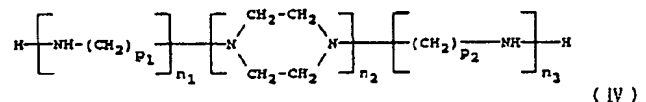
~10の数値とすることができ、ただしtは少なくとも1であり、tとt'の合計は15以下であり、前記アミンにおける窒素原子の総数は少なくとも3であり、さらにR、R'、R''及びR'''の性質は請求の範囲第117項記載の第一及び第二アミノ基の必要数を与えるよう選択される〕

の1つを有する脂肪族飽和アミンである請求の範囲第117項記載の組成物。

121. 成分-1において前記アミンが、平均して約5~7個の窒素原子を1分子当りに有するポリ(エチレンアミン)の混合物である請求の範囲第120項記載の組成物。

122. 成分-1において前記アミンがジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、ジ-(1,2-プロピレン)トリアミン、ジ-(1,3-プロピレン)トリアミン及びN,N-ジ-(2-アミノエチル)エチレンジアミン、並びにその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第117項記載の組成物。

123. 成分-1において前記アミンが、一般式:



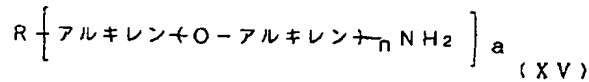
〔式中、p₁及びp₂は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1~4の整数であり、かつn₁、n₂及びn₃は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1~3

特表平3-502114 (11)

の整数であり、ただし n_1 と n_3 との合計は少なくとも 3 である]

を有する複素環式窒素化合物からなる請求の範囲第 117 項記載の組成物。

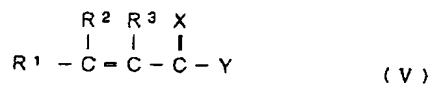
124. 前記アミンが、式：



[式中、 n は約 1~40 の数値を有し、ただし全 n の合計は約 3~約 70 であり、さらに R は 10 個までの炭素原子を有する多価飽和炭化水素基であり、ここで R 基における置換基の個数は 3~6 の数である a の数値により示される]

を有するポリオキシアルキレンポリアミンである請求の範囲第 117 項記載の組成物。

125. 成分-1 において前記アミンが、少なくとも 1 種のポリアミンと式：



[式中、 X は硫黄若しくは酸素であり、 Y は $-OR^4$ 、 $-SR^4$ 若しくは $-NR^4$ (R^5) であり、さらに R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 は同一若しくは異なるものであって水素又は置換若しくは未置換の $C_1 \sim C_{20}$ ヒドロカルビルである]

132. 成分-2 の式 $XXIV$ 及び XXV において R^9 が水素であり、 R_g がオクタデセニルであり、さらに式 $XXIII$ により示されるアルコールがチオビスエタノールである請求の範囲第 117 項記載の組成物。

133. 成分-1 が、ポリアミン反応体 $A-i$ の 1 モル当り 2~約 10 モル当量のモノ酸反応体 $A-ii$ を用いて 120~250℃ の温度で反応させて生成される請求の範囲第 117 項~第 132 項のいずれか一項に記載の組成物。

134. 成分-1 が、150~200℃ の反応温度にて生成される請求の範囲第 117 項~第 132 項のいずれか一項に記載の組成物。

135. 前記混合物における成分-1：成分-2 の重量比が約 0.2：1~約 1.2：1 である請求の範囲第 117 項~第 132 項のいずれか一項に記載の組成物。

136. 前記混合物における成分-1：成分-2 の重量比が約 0.3：1~約 0.7：1 である請求の範囲第 117 項~第 132 項のいずれか一項に記載の組成物。

137. (1) 潤滑油と、

(2) 少なくとも 1 種の成分-1 アミンと少なくとも 1 種の成分-2 酸とからなる摩擦改質量の混合物とからなり、

(A) 成分-1 は

(i) 全部で約 2~約 60 個の炭素原子と少なくとも 3 個~約 15 個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも 1 個が第一アミン基として存在すると共に残余の

の α 、 β -不飽和化合物とのアミド-アミン反応生成物である請求の範囲第 117 項記載の組成物。

126. 成分-1 において前記アミンがテトラエチレンペンタミンであり、前記脂肪酸モノ酸がイソステアリン酸、ステアリン酸及びその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第 118 項記載の組成物。

127. 成分-2 の式 $XXIII$ において (a)、(b)、(c) 及び (d) が 1 であり、 R_6 及び R_7 が独立して水素、メチル若しくはエチルであり、さらに式 $XXIV$ 及び XXV において R^9 が水素であり、 R_g が $C_{16} \sim C_{30}$ 直鎖脂肪酸基である請求の範囲第 117 項記載の組成物。

128. 成分-2 の式 $XXIII$ における Z が $>NR_g$ であり、かつ R_g が $-(CH_2)_2-OH$ である請求の範囲第 117 項記載の組成物。

129. 成分-2 の式 $XXIV$ 及び XXV において R^9 が水素であり、 R_g が $C_{16} \sim C_{22}$ 直鎖脂肪酸基であり、さらに式 $XXIII$ において R_6 及び R_7 が独立して水素、メチル若しくはエチルである請求の範囲第 117 項記載の組成物。

130. 成分-2 の式 $XXIV$ 及び XXV において R^9 が水素であり、 R_g が $C_{16} \sim C_{30}$ 直鎖脂肪酸基であり、さらに式 $XXIII$ において R_6 及び R_7 が水素ある請求の範囲第 117 項記載の組成物。

131. 成分-2 の式 $XXIII$ において (a) 及び (c) が同一であり (b) 及び (d) が同一であり、さらに R_6 及び R_7 が同一である請求の範囲第 117 項記載の組成物。

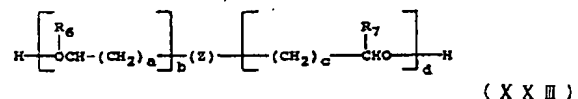
窒素原子の少なくとも 2 個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約 10~約 30 個の炭素原子を有する脂肪酸モノ酸と

を反応させて得られる少なくとも 1 種の反応生成物であり、前記反応は反応体 $A-i$ アミンの少なくとも 1 個のアミン基を反応体 $A-ii$ 酸の酸基と反応させてアミドを生成させるのに十分な方式及び条件にて行ない、

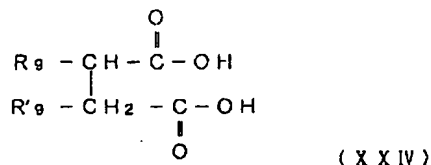
(B) 成分-2 は

(i) 構造式：

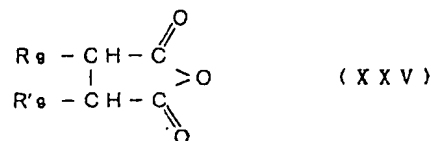


[式中、 R_6 及び R_7 はそれぞれ独立して水素又は $C_1 \sim C_6$ アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c) 及び (d) はそれぞれ独立して 1~約 3 の範囲で変化する数値を示し； Z は $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-O-$ 及び $>NR_g$ から選択される結合基を示し、ここで R_g は水素、 $C_1 \sim C_4$ アルキル若しくは $C_1 \sim C_4$ モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる] により示されるアルコールと、

(ii) アルコール 1 モル当り約 1~約 2 モルの各構造式：



及び



〔式中、 R_g は約12～約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である〕

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は反応体B-iの少なくとも1個のヒドロキシ基を反応体B-iiの少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させるのに充分な方式及び条件にて行なわれることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

138. 成分-1において前記脂肪族モノ酸が、全部で約12～約24個炭素原子を有する請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。

139. 成分-1において前記脂肪族モノ酸が、全部で約

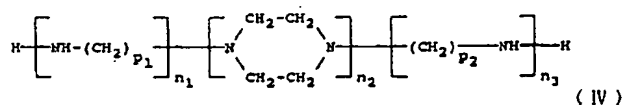
における窒素原子の総数は3～約15であり、さらに R 、 R' 、 R'' 及び R''' の性質は請求の範囲第137項記載の第一及び第二アミノ基の必要数を与えるよう選択される]

の1つを有する脂肪族飽和アミンである請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。

141. 成分-1において前記アミンが、平均して約5～7個の窒素原子を1分子当りに有するポリ(エチレンアミン)の混合物である請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。

142. 成分-1において前記アミンがジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、ジ-(1, 2-プロピレン)トリアミン、ジ-(1, 3-プロピレン)トリアミン及びN, N-ジ-(2-アミノエチル)エチレンジアミン並びにその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。

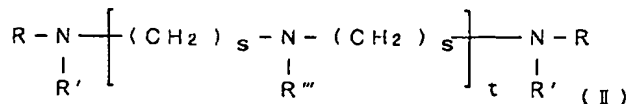
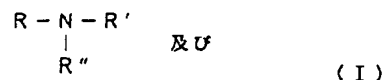
143. 成分-1において前記アミンが、一般式：



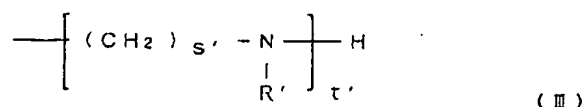
〔式中、 p_1 及び p_2 は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1～4の整数であり、かつ n_1 、 n_2 及び n_3 は同一若しくは異なるものであってそれぞれ1～3の整数であり、ただし n_1 と n_3 との合計は少なくとも

16～約21個の炭素原子を有する請求の範囲第138項記載の潤滑油組成物。

140. 成分-1において前記アミンが、一般式：



〔式中、 R 、 R' 、 R'' 及び R''' は独立して水素； $C_1 \sim C_{25}$ の直鎖若しくは分枝鎖アルキル基； $C_1 \sim C_{12}$ アルコキシ； $C_2 \sim C_6$ アルキレン基； $C_2 \sim C_{12}$ アミノアルキレン基；及び $C_1 \sim C_{12}$ アルキルアミノ； $C_2 \sim C_6$ アルキレン基よりなる群から選択され； R''' はさらに式：

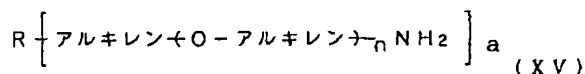


の成分で構成することもでき、ここで R' は上記の意味の有し、 s 及び s' は同一若しくは異なる2～6の数値とすることができ、 t 及び t' は同一若しくは異なる0～10の数値とすることができ、ただし t は少なくとも1であり、 t と t' との合計は15以下であり、前記アミン

3である]

を有する複素環式窒素化合物からなる請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。

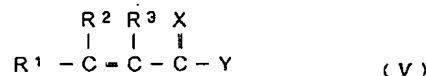
144. 前記アミンが、式：



〔式中、 n は約1～40の数値を有し、ただし全 n の合計は約3～約70であり、さらに R は10個までの炭素原子を有する多価飽和炭化水素基であり、ここで R 基における置換基の個数は3～6の数である a の数値により示される]

を有するポリオキシアルキレンポリアミンである請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。

145. 成分-1において前記アミンが、少なくとも1種のポリアミンと式：



〔式中、 X は硫黄若しくは酸素であり、 Y は $-\text{OR}^4$ 、 $-\text{SR}^4$ 若しくは $-\text{NR}^4$ (R^5) であり、さらに R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 は同一若しくは異なるものであって水素又は置換若しくは未置換の $C_1 \sim C_{20}$ ヒドロカルビルである]

の α 、 β -不飽和化合物とのアミド-アミン反応生成物で

- ある請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。
146. 成分-1において前記アミンがテトラエチレンペンタミンであり、前記脂肪酸モノ酸がイソステアリン酸、ステアリン酸及びその混合物よりなる群から選択される請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。
147. 成分-2の式(XXIII)において(a)、(b)、(c)及び(d)が1であり、R₆及びR₇が独立して水素、メチル若しくはエチルであり、さらに式XXIV及びXXVにおいてR₈がC₁₆~C₃₀直鎖脂肪酸基である請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。
148. 成分-2の式XXIIIにおけるZが>NR₈であり、かつR₈が-(CH₂)₂-OHである請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。
149. 成分-2の式XXIV及びXXVにおいてR₉がC₁₆~C₂₂直鎖脂肪酸基であり、さらに式XXIIIにおいてR₆及びR₇が独立して水素、メチル若しくはエチルである請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。
150. 成分-2の式XXIV及びXXVにおいてR₉がC₁₆~C₃₀直鎖脂肪酸基であり、かつ式XXIIIにおいてR₆及びR₇が水素ある請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。
151. 成分-2の式XXIIIにおいて(a)及び(c)が同一であり(b)及び(d)が同一であり、さらにR₆及びR₇が同一である請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。
160. 前記組成物が動力伝達液として使用するのに適する請求の範囲第155項記載の潤滑油組成物。
161. 前記組成物が動力伝達液として使用するのに適する請求の範囲第156項記載の潤滑油組成物。
162. 組成物が、分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第137項~第152項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。
163. 組成物が、分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第153項記載の潤滑油組成物。
164. 組成物が、分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第154項記載の潤滑油組成物。
165. 組成物が、分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第155項記載の潤滑油組成物。
166. 組成物が、分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第156項記載の潤滑油組成物。
167. 摩擦改質性混合物が前記液体中に約0.01~約3重量%の量で存在する請求の範囲第157項記載の動力伝達液。
168. 摩擦改質性混合物が前記液体中に約0.01~約3重量%の量で存在する請求の範囲第158項記載の動力伝達液。
152. 成分-2の式XXIV及びXXVにおいてR₉がオクタデセニルであり、式XXIIIにより示されるアルコールがチオ-ビスエタノールである請求の範囲第137項記載の潤滑油組成物。
153. 成分-1が、ポリアミン反応体A-iの1モルにつき約2~約10モル当量のモノ酸反応体A-iiを用いて120~250℃の温度で反応させて生成される請求の範囲第137項~第152項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。
154. 成分-1が150~200℃の反応温度にて生成される請求の範囲第137項~第152項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。
155. 前記混合物における成分-1:成分-2の重量比が約0.2:1~約1.2:1である請求の範囲第137項~第152項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。
156. 混合物における成分-1:成分-2の重量比が約0.3:1~約0.7:1である請求の範囲第137項~第152項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。
157. 前記組成物が動力伝達液として使用するのに適する請求の範囲第137項~第152項のいずれか一項に記載の潤滑油組成物。
158. 前記組成物が動力伝達液として使用するのに適する請求の範囲第153項記載の潤滑油組成物。
159. 前記組成物が動力伝達液として使用するのに適する請求の範囲第154項記載の潤滑油組成物。
169. 摩擦改質性混合物が前記液体中に約0.01~約3重量%の量で存在する請求の範囲第159項記載の動力伝達液。
170. 摩擦改質性混合物が前記液体中に約0.01~約3重量%の量で存在する請求の範囲第160項記載の動力伝達液。
171. 摩擦改質性混合物が前記液体中に約0.01~約3重量%の量で存在する請求の範囲第161項記載の動力伝達液。
172. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25~約100重量%の請求の範囲第137項~第152項のいずれか一項に記載の混合物とからなる添加剤濃厚物。
173. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25~約100重量%の請求の範囲第153項記載の混合物とからなる添加剤濃厚物。
175. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25~約100重量%の請求の範囲第155項記載の混合物とからなる添加剤濃厚物。
176. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25~約100重量%の請求の範囲第156項記載の混合物とからなる添加剤濃厚物。
177. 摩擦改質剤として、請求の範囲第137項~第152項のいずれか一項に記載の混合物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した

に適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

178. 摩擦改質剤として、請求の範囲第153項記載の混合物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。
179. 摩擦改質剤として、請求の範囲第154項記載の混合物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。
180. 摩擦改質剤として請求の範囲第155項記載の混合物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。
181. 摩擦改質剤として、請求の範囲第156項記載の混合物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。
182. (a) 潤滑油と、
(b) 実質的にイミダゾールフリーのアミド含有反応生成物の摩擦改質量と
からなり、前記反応生成物は約 120～約 250℃の温度にて (1) 全部で約 2～約 60個の炭素原子と少なくとも 2個～約 15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも 1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも 1個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、(2) 約 10～30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて生成され、前記反応はアミノ反応体 1モル当り約 2～約 10モル当量の脂肪族モノ酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪族モノ酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪族、

肪族、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪族及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

183. (a) 潤滑油と、
(b) 実質的にイミダゾールフリーの化合物の摩擦改質量とからなり、前記イミダゾールフリーの化合物は $C_{10} \sim C_{30}$ 脂肪族モノ酸をポリアミンと反応させて生成され、ここで約 2～約 10モル当量の前記脂肪族モノ酸を前記ポリアミン 1モル当りに反応させると共に、前記ポリアミンは 2～約 15個の窒素原子と全部で 2～約 60個の炭素原子とを有し、前記脂肪族モノ酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪族、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪族及びその混合物よりなる群から選択され、さらに前記ポリアミンは少なくとも 1個の第一アミン基と少なくとも 1個の追加第一若しくは第二アミン基とを有することを特徴とする動力伝達液。
184. 約 75重量%までの量のベース油と、濃厚物に対し約 25～約 100重量%の実質的にイミダゾールフリーの摩擦改質反応生成物とからなり、前記摩擦改質反応生成物は約 120～約 250℃の温度にて (1) 全部で約 2～約 60個の炭素原子と 2個～約 15個の窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも 1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも 1個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、(2) 約 10～30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて生成され、前記反応はアミノ反応体 1モル当

り約 2～約 10モル当量の脂肪族モノ酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪族モノ酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪族、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪族及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする添加剤濃厚物。

185. 動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質を向上させるに際し前記潤滑油と摩擦改質量の添加剤組成物とを混合することからなり、前記添加剤組成物は (a) 潤滑油と、
(b) 実質的にイミダゾールフリーのアミド含有反応生成物の摩擦改質量とからなり、前記反応生成物は約 120～約 250℃の温度にて (1) 全部で約 2～約 60個の炭素原子と 2個～約 15個の窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも 1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも 1個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、(2) 約 10～30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて生成され、前記反応はアミノ反応体 1モル当り約 2～約 10モル当量の脂肪族モノ酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪族モノ酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪族、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪族及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする潤滑油における摩擦改質の改良方法。
186. 少なくとも 1種の成分-1アミンと少なくとも 1種の成分-2酸との反応から誘導されるアミン塩組成物において：

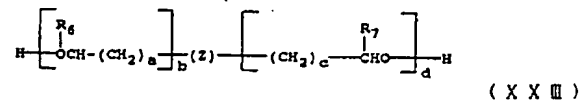
(A) 成分-1は

(i) 全部で約 2～約 60個の炭素原子と少なくとも 2個～約 15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも 1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも 1個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約 10～約 30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて得られる少なくとも 1種の反応生成物であり、前記反応は (a) 反応体 A-i アミンの少なくとも 1個のアミン基を反応体 A-ii 酸の酸基と反応させてアミドを生成させると共に、(b) 得られる成分-1反応生成物に少なくとも 1個の反応性第一若しくは第二アミン基を付与するに充分な方式及び条件にて行ない、

(B) 成分-2は

(i) 構造式：



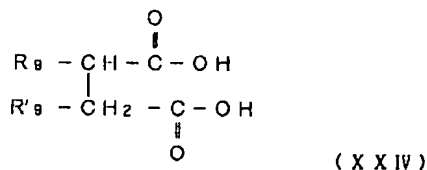
{式中、 R_6 及び R_7 はそれぞれ独立して水素又は $C_1 \sim C_6$ アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c) 及び (d) はそれぞれ独立して 1～約 3の範囲で変化する数値を示し：Z は $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-O-$ 及び $>N R_8$ から選択される結合基を示し、こ

特表平3-502114 (15)

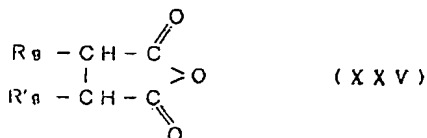
で R_8 は水素、 $C_1 \sim$ 約 C_4 アルキル若しくは $C_1 \sim$ 約 C_4 モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる]

により示されるアルコールと、

(ii) アルコール 1 モル当り約 1 ～ 約 2 モルの各構造式：



及び



[式中、 R'_8 は水素、 $C_1 \sim$ C_8 脂肪族ヒドロカルビルであり、 R_8 は約 12 ～ 約 50 個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である]

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は (a) 反応体 B-i の少なくとも 1 個のヒドロキシ基を反応体 B-ii の少なくとも 1 個のカルボキシル基と反応させてエス

エステルを生成させると共に、(b) 得られる成分-2 反応生成物に少なくとも 1 個の反応性カルボキシル基を付与するのに十分な方式及び条件にて行なわれることを特徴とするアミン塩組成物。

187. (1) 潤滑油と、

(2) 少なくとも 1 種の成分-1 アミンと少なくとも 1 種の成分-2 酸との反応により生成される摩擦改質量のアミン塩組成物とからなり、

(A) 成分-1 は

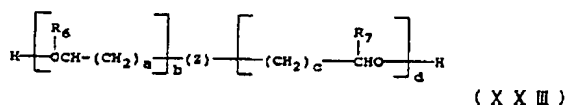
(i) 全部で約 2 ～ 約 60 個の炭素原子と少なくとも 2 個 ～ 約 15 個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも 1 個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも 1 個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約 10 ～ 約 30 個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸と

を反応させて得られる少なくとも 1 種の反応生成物であり、前記反応は (a) 反応体 A-i アミンの少なくとも 1 個のアミン基を反応体 A-ii 酸の酸基と反応させてアミドを生成させると共に、(b) 得られる成分-1 反応生成物に少なくとも 1 個の反応性第一若しくは第二アミン基を付与するのに十分な方式及び条件にて行ない、

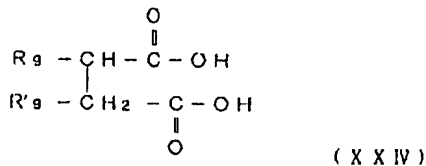
(B) 成分-2 は

(i) 構造式：

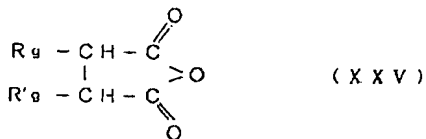


[式中、 R_6 及び R_7 はそれぞれ独立して水素又は $C_1 \sim$ C_8 アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c) 及び (d) はそれぞれ独立して 1 ～ 約 3 の範囲で変化する数値を示し；Z は $-S-$ 、 $-S-S-$ 、 $-O-$ 及び $>NR_8$ から選択される結合基を示し、ここで R_8 は水素、 $C_1 \sim$ 約 C_4 アルキル若しくは $C_1 \sim$ 約 C_4 モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる] により示されるアルコールと、

(ii) アルコール 1 モル当り約 1 ～ 約 2 モルの各構造式：



及び



[式中、 R_8 は約 12 ～ 約 50 個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である]

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は (a) 反応体 B-i の少なくとも 1 個のヒドロキシ基を反応体 B-ii の少なくとも 1 個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b) 得られる成分-2 反応生成物に少なくとも 1 個の反応性カルボキシル基を付与するのに十分な方式及び条件にて行なわれることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

188. 前記摩擦改質塩組成物が、前記液体中に約 0.01 ～ 約 3 重量% の量で存在する請求の範囲第 187 項記載の動力伝達液。

189. 約 75 重量% までの量の潤滑油と、潤滑油に対し約 25 ～ 約 100 重量% の請求の範囲第 187 項又は第 188 項記載の塩組成物とからなることを特徴とする添加剤濃厚物。

190. 摩擦改質塩の請求の範囲第 187 項又は第 188 項記載の塩組成物を摩擦改質剤として用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

191. 少なくとも 1 種の成分-1 アミンと少なくとも 1 種の成分-2 酸とからなる混合物の摩擦改質量を含む組成物において：

(A) 成分-1 は

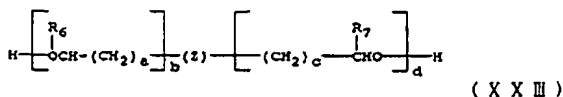
特表平3-502114 (16)

(i) 全部で約 2~約60個の炭素原子と少なくとも 2 個~約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも 1 個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも 1 個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約10~約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて得られる少なくとも 1 種の反応生成物であり、前記反応は反応体 A-i アミンの少なくとも 1 個のアミン基を反応体 A-ii 酸の酸基と反応させてアミドを生成させるのに十分な方式及び条件にて行ない、

(B) 成分-2は

(i) 構造式：



〔式中、R₆ 及び R₇ はそれぞれ独立して水素又は C₁ ~ C₆ アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c) 及び (d) はそれぞれ独立して 1~約 3 の範囲で変化する数値を示し；Z は -S-、-S-S-、-O- 及び >NR₈ から選択される結合基を示し、ここで R₈ は水素、C₁ ~ 約 C₄ アルキル若しくは C₁ ~ 約 C₄ モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる〕により示されるアルコールと、

192. 混合物における成分-1：成分-2の重量比が約 0.2：1~約 1.2：1である請求の範囲第191項記載の組成物。

193. 混合物における成分-1：成分-2の重量比が約 0.3：1~約 0.7：1である請求の範囲第191項記載の組成物。

194. (1) 潤滑油と、

(2) 少なくとも 1 種の成分-1アミンと少なくとも 1 種の成分-2酸とからなる摩擦改質剤の混合物とからなり、

(A) 成分-1は

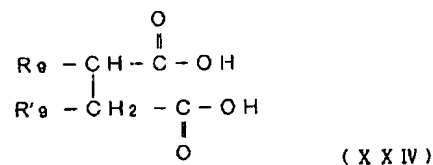
(i) 全部で約 2~約60個の炭素原子と少なくとも 2 個~約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも 1 個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも 1 個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約10~約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて得られる少なくとも 1 種の反応生成物であり、前記反応は反応体 A-i アミンの少なくとも 1 個のアミン基を反応体 A-ii 酸の酸基と反応させてアミドを生成させるのに十分な方式及び条件にて行ない、

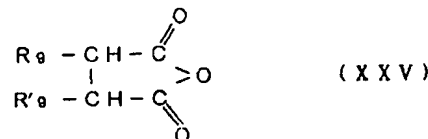
(B) 成分-2は

(i) 構造式：

(ii) アルコール 1 モル当り約 1 ~ 約 2 モルの各構造式：

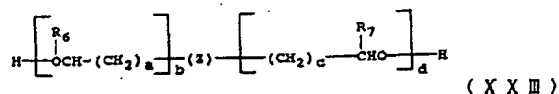


及び



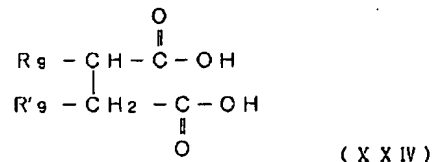
〔式中、R'₉ は水素、C₁ ~ C₆ 脂肪族コドロカルビルであり、R₉ は約12~約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である〕

により示される酸若しくは酸無水物とを反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は (a) 反応体 B-i の少なくとも 1 個のヒドロキシ基を反応体 B-ii の少なくとも 1 個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b) 得られる成分-2 反応生成物に少なくとも 1 個の反応性カルボキシル基を付与するのに十分な方式及び条件にて行なわれることを特徴とする組成物。

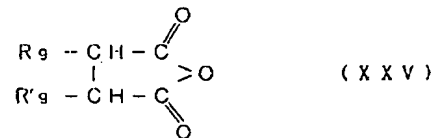


〔式中、R₆ 及び R₇ はそれぞれ独立して水素又は C₁ ~ C₆ アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c) 及び (d) はそれぞれ独立して 1~約 3 の範囲で変化する数値を示し；Z は -S-、-S-S-、-O- 及び >NR₈ から選択される結合基を示し、ここで R₈ は水素、C₁ ~ 約 C₄ アルキル若しくは C₁ ~ 約 C₄ モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる〕により示されるアルコールと、

(ii) アルコール 1 モル当り約 1 ~ 約 2 モルの各構造式：



及び



[式中、R_g は約12～約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である]

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は反応体B-iの少なくとも1個のヒドロキシ基を反応体B-iiの少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させるのに充分な方式及び条件にて行なわれることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

195. 組成物が、分散剤及び耐摩耗性添加剤を含ませることにより自動車トランスミッション液として使用するのに適した請求の範囲第194項記載の潤滑油組成物。

196. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25～約100重量%の請求の範囲第194項記載の混合物とからなる添加剤濃厚物。

197. 摩改質剤として請求の範囲第194項記載の混合物の摩改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩改質の改良方法。

198. 実質的にイミダゾリンフリーである請求の範囲第52項記載の凝相組成物。

199. 混合物が実質的にイミダゾリンフリーである請求の範囲第117項記載の組成物。

動力伝達液に使用するアミド含有の摩改質剤

発明の背景

本発明は、たとえば動力伝達液、特に自動車伝達液(A T F)を包含する潤滑油のような油性組成物につき摩改質添加剤として有用である或る種の炭化水素可溶性若しくは分散性のアミド反応生成物(本明細書では成分-1と称する)及び混合物、及び(又は)成分-1と或る種の酸/エステル(この酸/エステルを本明細書では成分-2と称する)との酸アミン塩、並びにこれらを含有する油性組成物に関するものである。

周知のように、互いに接触する2個の運動表面を潤滑し、或いは摩擦を防止すると共に連続運動を確保するよう保護せねばならない特に境界潤滑条件下に置かれる場合が多く存在する。2個の擦れ合う表面間の摩擦を改質しようとするが必ずしも最小化させないような他の場合も存在する。2個の表面間の摩擦を制御することにより、一方の表面から他方の表面まで移行するエネルギーも制御される。

たとえば自動車伝達液として使用するのに適した或る種の潤滑油組成物に付与しようとする特殊な性質は、液体の摩擦特性である。これらの性質は自動車トランスミッション液(A T F)を他の潤滑剤から区別し、実際にA T Fの種類間

をも区別する。この種の特徴的性質は、トランスミッション製造業者及び液体製造業者の両者により永年にわたり多くの関心を集めている。この関心は、A T Fの摩擦要求が独特でありかつトランスミッション及びクラッチの設計に依存すると共に、用いるクラッチ板材料の種類にも依存するという事実から生ずる。

同じく周知されているように、潤滑剤の摩擦特性は、適する添加剤の添加により種々異なる成功率で調節することができる。

摩改質剤として分類しうる多くの公知添加剤も存在するが、これら添加剤の多くは種々異なる物理的若しくは化学的方式で作用し、しばしば他の添加剤、たとえば潤滑を受けるべき運動金属部品の表面に対する摩耗防止添加剤と競合することも知られている。したがって、適合性及び効果を確保すべく、これら添加剤を選択する際に相当な注意を払わねばならない。

A T F摩擦を測定するためトランスミッション製造業者により各種の試験が設計されている。これら試験の目的は、特定のトランスミッション設計の要求に対するA T F添加剤の性能及び各種の道路条件下におけるトランスミッション耐久性及び円滑なシフト操作とを付与する能力を評価することである。

模擬トランスミッション操作条件の下で摩改質を評価する1つの方法は、S A E No 2の摩擦装置である。この試験においては、試験クラッチバックと液体とを入れた試験ヘッド

を、惰力ディスクを備えた電動モータに装着する。摩擦機(試験すべき液体を充填)のモータ及びフライホイールを一定速度まで加速し、モータを停止させ、かつフライホイール速度をクラッチの作用によりゼロまで低下させる。次いでクラッチ板を解除し、再びこの装置を一定速度まで加速すると共に、試験液体に浸漬されたクラッチバックを再び係合させる。この工程を多数回にわたり反復し、各クラッチ係合をサイクルと呼ぶ。所定の試験につき用いるサイクル数は、行なわれる特定試験によって決定される。

クラッチ使用に際し、摩擦トルクを時間の関数として記録する。得られた摩擦データは、トルク追跡自身又はトルク追跡から計算された摩擦係数のいずれかである。所望のトルク追跡の形状がトランスミッション製造業者によって設定される。摩擦性能を特性化する1つの方法は次の場合にトルクを測定することである：(a)フライホイール速度が選択最大一定速度とゼロ速度との中間にある場合(この種のトルク測定をここではT_Dと称する)、及び(b)フライホイール速度がゼロrpmに達した場合(この種のトルク測定をここではT_Oと称する)。次いで、これらトルクを用いてT_O/T_Dとして現されるトルク比を決定し、或いはトルク差T_O-T_Dを決定することもできる。トルク比及びトルク差に最適な目標値は、自動車製造業者により設定されかつ各製造業者につき異なることができる。T_O/T_Dが1.0を増え越えるにつれ、トランスミッションは典型的にはギヤチェンジする

際に一層短い苛酷なシフトを示す。他方、 T_O/T_D が1.0より低下すると、トランスミッションのギヤチェンジに際しクラッチがスリップする危険性が增大する。同様な関係が0の $T_O - T_D$ 目標値に関しても存在する。

トルク追跡を摩擦係数に変換すれば、トルク比を μ_O/μ_D として現すことができ、ここで μ_O は T_O の摩擦係数であり、かつ μ_D は T_D の摩擦係数である。

トルク比に課せられる制約の他、多くのトランスミッション製造業者は、動的トルク T_D を少なくとも或る種の最小値にする必要がある。これは、高い動的摩擦が短い効率的な固定(lock-up)を生ぜしめるという事実から生ずる。次いで、これは液体及びクラッチによるエネルギーの吸収を最小化させ、これにより液体温度をも最小化させる。

多くの自動車トランスミッション液は許容しうるトルク比を達成しようと共に最少サイクル数の後に最小の動的トルク目標値を満たしうるが、サイクル数の増加につれてこの目標値を維持することが増々困難となる。ATFがこの種の所望の摩擦特性を経時的に維持する能力を、ここでは摩擦安定性若しくは耐久性と称する。

より多量の摩擦改質剤を単に添加するだけで摩擦安定性を向上させる試みは、成功を収めていない。何故なら、これは全体的な液体摩擦特性を低下させ、特に液体の分離(breakaway)静トルク(T_S)を低下させる傾向を示すからである。このパラメータ或いは分離静トルク比($T_S/$

T_D)は、たとえばクラッチバック、バンド及びドラムのような係合部品が荷重下にてスリップする相対的傾向を反映する。この数値が低過ぎれば、スリップは自動車の運停性及び安全性を阻害しうる。

より詳細には、分離静トルク(T_S)を、動的トルク測定順序の或る所定サイクル数を完了した後に測定する。フライホイールが0rpmまで復帰した後の T_S 測定において、これを再びより低いrpm、たとえば1rpmまでクラッチの係合なしに加速する。1rpmにてクラッチを係合させるが解除せず、したがって回転しない。クラッチ係合に際し、フライホイールにより加えられるトルクを短時間にわたりフライホイールのスリップが生ずる際に時間の関数として測定する。

摩擦改質の他の特徴は、相対的な低い揺動クラッチ速度の際にクラッチで観察される。クラッチバックが充分係合する操作をししばしば固定(lock-up)と称する。低い揺動速度若しくは部分固定の際のクラッチの連続操作は、クラッチ板を開けつ的に軋ませると共に解除させることがある。この現象をスティックスリップ(stick-slip)と称し、運転手には自動車における振動として経験される。

摩擦改質のさらに他の特徴は、馴らし(break-in)期間である。典型的には、ATFを試験する場合、経時的な摩擦性能の変化を観察することができる。この変化は、しばしば馴らし期間と称する期間中に生ずる。馴らし期間を示さず或いは極めて短い馴らし期間をもたらす摩擦改質剤を使用するのが有利である。

トランスミッション設計は急激な変化を受け、したがってこの種の設計変化に合致させることを必要とする新規かつ一層厳密な要求を満たしうるATF添加剤の配合を必要とする。

ベース油単独では、ATF使用に要求される多くの特殊な性質に達することさえできない。その結果、それぞれ液体の特定の性質を付与し或いは向上させるべく設計された数種の化学添加剤を用いる必要がある。したがって、1種の添加剤が2種以上の機能を果たすことにより、組成物中に存在させることを必要とする添加剤の数を減少させるのが特に有利となる。

したがって、ATF組成物及び他の油性組成物に使用するのに適した1種若しくはそれ以上の性質を有する新規な添加剤につき調査が継続されている。さらに、ATF組成物及び他の油性組成物に必要とされる各種の特定の性質を付与するだけでなく、互いに競合する実質的な傾向を示さずまた組成物における各種添加剤の効果も減少させない意味で互いに適合性でもある新たな添加剤の組合せにつき調査されている。本発明はこの調査に呼応して開発された。

米国特許第4,702,850号公報は、自動車トランスミッション液における摩擦改質剤としてのチオビスエタノールの或る種のC₁₂〜C₅₀ヒドロカルビル置換コハク酸エステルを開示している。これら添加剤は、本発明で用いられるコハク酸エステル成分-2反応体の範囲に含まれる。

米国特許第4,664,826号公報は、ATFにおける摩擦改質剤としての上記コハク酸エステルの或る種の金属(たとえば

Ca及びMg)エステル塩を開示している。

米国特許第4,760,170号公報は、上記種類の或る種の油溶性金属エステル塩を製造するための解決方法を開示している。

米国特許第4,776,969号公報は、上記コハク酸エステル摩擦改質剤と共に使用しうる或る種の環式燐酸塩摩耗防止添加剤を開示している。その第14欄、第60行以降には、他の摩擦改質剤も開示されている。

米国特許第3,634,256号公報は、(1)オキシアルキル化脂肪族第三アミン、1-ヒドロキシアルキル-2-アルキルイミダゾリン(たとえば1-ヒドロキシエチル-2-ヘプタデシル-2-イミダゾリン)及びその混合物よりなる群から選択される摩擦改質剤と、(2)アルキレンポリアミンの油溶性ポリアルケニル置換スクシンイミドとを含有した自動車トランスミッション液を開示している。さらに、第2欄、第49行以降には他のイミダゾールも開示されていることに注目される。

米国特許第2,622,067号公報は、油中水型エマルジョンを安定化させるための乳化剤として長鎖脂肪族モノカルボン酸とポリアルキレンポリアミンとのアミド含有反応生成物を開示している。

米国特許第2,693,468号及び第2,713,583号各公報は、潤滑剤に使用するためのイミダゾリン含有物質を開示している。

米国特許第2,738,658号公報は、潤滑油のためのポリアミン脂肪族塩及び腐蝕防止剤の使用を開示している。

米国特許第3,857,791号公報は、特に2-サイクルエンジ

ン油のための高分子量アミド-アミン酸と高分子量ヒドロカルビルアミンとからなる2-成分混合物を開示している。

米国特許第 2,291,396号公報はワックス改質剤の種類を開示しており、これらはポリアルキレンポリアミンを脂肪酸、好ましくは10個より多い炭素原子を有する脂肪酸と縮合させて製造される。ワックス改質剤は、約 0.1~約10%、好ましくは 0.5~5%の量で使用した場合、ワックス性鉱油のための流動点降下剤として有用であると開示されている。これら改質剤は、さらにワックス除去助剤として或いはパラフィンワックス又は他の通常硬質の脆いワックスに対する添加剤として使用することにより、その諸性質を改質するのに適するとも開示されている。

米国特許第 3,000,916号はエンジン潤滑油のための錆止添加剤に関し、最初に重合リノレン酸をアミンと反応させ、次いで酸-アミン縮合物を硫酸と反応させて製造される(米国特許第 2,568,876号をも参照)。

米国特許第 3,251,053号は、たとえば2-サイクル火花点火エンジンのような潤滑剤として油-燃料混合物を使用する内燃機関のための潤滑組成物につき添加剤として有用な油溶性の窒素含有組成物に関するものである。この窒素含有組成物は、アミンと主連鎖内に約14~20個の脂肪族炭素原子と少なくとも1個の脂肪族置換された修飾アリール基とを有する分枝鎖酸とを反応させて製造される。同様な開示が米国特許第 3,405,064号公報にも示されているが、ただし分枝鎖の酸は修飾アリール基の代りに修飾低級非環式脂肪族基を有し、

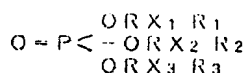
窒素含有生成物はアミジノ結合の存在を特徴とする。

米国特許第 3,110,673号は、流動点降下特性を有する無灰分の洗剤潤滑組成物に関するものである。この組成物はポリアミドからなる流動点降下性の潤滑剤を約 0.1~10%含有し、前記ポリアミドはポリアルキレンポリアミンを直鎖脂肪酸と分枝鎖脂肪酸との配合物と反応させて製造される。これらポリアミドは、アミド基の他に1~3個のアミン基をも有するようものである[たとえば米国特許第 2,852,467号、第 3,169,980号及び第 2,435,831号をも参照]。

米国特許第 4,634,543号は、ショックアブソーバに使用するための液体組成物に関するものである。この液体組成物は、潤滑油と酸素含有化合物とたとえば硝酸塩、亜硝酸塩などの酸素含有化合物とからなっている。酸素含有化合物は、たとえばイソステアリン酸とテトラエチレンペンタミンとの反応生成物を硫酸と反応させて製造することができる。

米国特許第 4,715,643号公報は無灰分の2-ストロークサイクル添加剤を開示しており、これはたとえばイソステアリン酸のような脂肪酸と少なくとも3個のアミン基を有するたとえばテトラエチレンペンタミンのようなポリアミンとの縮合により製造される。この添加剤はエンジンを精麗に維持すると言われ、潤滑油と組合せて約10%の濃度のレベルで使用される[たとえばガソリン添加剤のような材料の使用につき米国特許第 2,622,018号をも参照]。

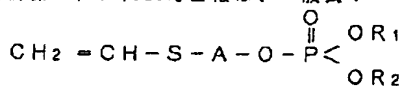
米国特許第 2,750,342号公報は、潤滑油添加剤として有用でありかつ一般式：



[式中、Rは飽和脂肪族C₂~C₃炭化水素基を示し、X₁、X₂及びX₃はそれぞれO若しくはSを示し、さらにR₁、R₂及びR₃はそれぞれC₁~C₁₈アルキル基又はO若しくはS原子により相互結合された一連の飽和脂肪族炭化水素基を示す]

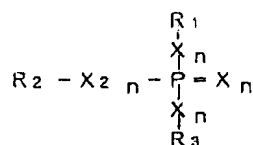
を特徴とする種類の合成燐-及び硫黄-含有化合物を開示している。

米国特許第 2,960,523号公報は、一般式：



[式中、AはC₂~C₆アルキレン基であり、R₁及びR₂はそれぞれC₁~C₄アルキル基である]
を有するヒドロキシルアルキルビニルスルフィドの燐酸エステル誘導体を開示している。開示されたエステル誘導体は、各種のアクリルエステルに対し共重合して繊維品及び紙製品のための防炎剤として用途を有する共重合体を生成する。

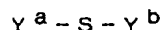
米国特許第 3,446,738号公報は、芳香族アミンと式：



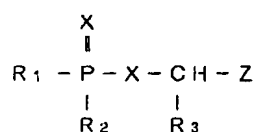
[式中、XはO若しくはSであり、少なくとも1つのXはSであり、nはO若しくは1であるが少なくとも3個のnは1であり、さらにR₁、R₂及びR₃はアルキル若しくは芳香族基である]

を有する有機チオホスファイト若しくはチオホスホネートとからなるエステルベースの潤滑組成物を開示している。有機チオホスファイト若しくはチオホスホネートは酸化防止剤として機能する。

米国特許第 4,081,387号公報は、多量割合の潤滑油と少量割合の式：



[式中、Y^aは式：

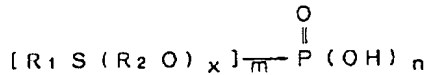


を有し、ここでZは飽和若しくは不飽和のヒドロカルビル基であり、各R₁及びR₂は独立して1~10個の炭素原子を有するヒドロカルビル、ヒドロカルビルオキシ若しくは

ヒドロカルビルメルカプト基であり、 R_3 は水素又は $C_1 \sim C_3$ のヒドロカルビル基であり、 X は S 若しくは O であり、さらに Y^b は $-R_4-H$ 若しくは $-R_4-S-R_5$ であり、ここで R_4 は $C_1 \sim C_3$ の二価ヒドロカルビル基であり、 R_5 は H 若しくは Y^a である]

の少なくとも1種の燐-及び硫黄-含有添加剤とからなる潤滑組成物を開示している。開示された潤滑組成物は向上した酸化劣化耐性及び摩耗防止特性を示す。

米国特許第 4,511,480号公報は、ガス深井戸における鉄金属のための腐蝕防止剤としてオキシアルキル化チオールのホスファイトエステルを開示している。開示されたエステルは式：



[式中、 R_1 はアルキル、シクロアルキル、アリール、アラキル及び複素環式基を示し、 R_2 はアルキルを示し、 x は1~4であり、 m は1若しくは2であり、 n は m が2であれば1又は m が1であれば2である]

を有する。

米国特許第 3,933,659号公報は、潤滑粘度を有する多量の油と有効量のそれぞれ次の物質とからなる潤滑油組成物を開示している：(1) アルケニルスクシンイミド、(2) ジヒドロカルビルジチオ燐酸の第二族金属塩、(3) (a) 二価及び他の多価アルコールの脂肪酸エステル及びその油溶性オ

組成物、特に動力伝達液、特に好ましくは自動車トランスミッション液に使用するための望ましい添加剤であると考えられる。

成分-1をここに説明するような或る種の酸/エステル材料(ここでは成分-2と称する)と組合せることにより、性能上の他の改変をも達成することができる。

より詳細には、成分-1は極めて有力な摩擦改質剤であって、馴らし期間が殆んどなく或いは極めて短いという効果を示し、たとえばほぼ即座にその最大摩擦効果を発揮する。すなわち成分-1は極めて少量で用いることができる。たとえば約0.7重量%以上の多量の成分-1を用いても、この液体の摩擦特性は或る種のトランスミッション製造業者の基準には低過ぎることもある。しかしながら、典型的に用いられる少量の成分-1のため、成分-1は摩擦能力を喪失し始める。たとえば、これは多数の試験サイクル数(たとえば18,000サイクルのG. M. H E F C A D試験)を用いる摩擦試験により測定される。たとえばトランスミッション製造業者の仕様が長サイクルの試験にわたる摩擦安定性と高い T_S との両者を要求する場合、より多量の成分-1の添加により達成される摩擦安定性の向上は T_S の低下を伴う。

すなわち或る種の用途には、成分-1の摩擦安定性をさらに向上しうることが望ましい。

摩擦改質剤としての成分-2は、成分-1ほど強力でない。その結果、これは単独使用する場合には成分-1と対比してより多量に用いられる。さらに成分-2は成分-1単独より

キシアルキル化誘導体、(b) 低分子量アミノ酸の脂肪酸アミド、(c) N -脂肪酸アルキル- N , N -ジエタノールアミン、(d) N -脂肪酸アルキル- N , N -ジ- (エトキシエタノール) アミン、(e) N -脂肪酸アルキル- N , N -ジ-ポリ- (エトキシ) エタノールアミン、及び(f) その混合物よりなる群から選択される化合物、並びに(4) 塩基性の硫化アルカリ土類金属アルキル石炭酸塩。この種の潤滑組成物は、液体カブリングを必要とするシステムにおける機能流体、液圧流体及び(又は) 相対運動部品の潤滑として、特に自動車トランスミッション液として有用である。

米国特許第 4,201,684号公報は、摩擦減少量のオキシアルキル化アミンの脂肪酸アミド、エステル若しくはエステル-アミドを含有した内燃機関におけるクランクケース潤滑剤として使用するのに適する潤滑油組成物に関するものである。

発明の要旨

本発明は、少なくとも2個(好ましくは少なくとも3個)のアミン基を有するポリアミンと或る種の直鎖若しくは分枝鎖脂肪酸との反応により形成されたアミド含有生成混合物(ここでは成分-1と称する)が摩擦改質特性を有するという知見に1部基づいている。成分-1アミドは、さらに分散剤、酸化防止剤などを包含する一般的に配合された油性組成物に対し安定性、非腐蝕性かつ適合性であり、さらに自動車トランスミッション液の摩擦安定性に対し顕著に悪影響を及ぼさない。要するに、本発明の成分-1アミド生成物は油性

も良好な摩擦安定性(Z_n の不存在下)を有するが、そのワックス性及び相対的に高い使用温度のため、A T F 液のフルックフィールド粘度として測定される微弱な低温粘度特性を有する。この困難性はA T F に用いられる量を減少させて最小化させようが、この場合は摩擦性能も影響を受ける。最後に、成分-2単独は長い馴らし期間、たとえばS A E No. 2 摩擦試験において約5,000サイクルまでの期間を有する。

動力伝達液にて成分-1と成分-2との混合物(未反応型若しくは反応型のいずれか)を用いることにより殆んど馴らし期間を示さず、しかも全試験期間にわたり良好な摩擦安定性を有すると共に良好な低温特性を示す適合系が得られることを突き止めた。したがって、各成分単独の利点を各単独の洗剤的な欠点なしに得ることができる。

さらに組成物における成分-1：成分-2の重量比を調節することにより、種々異なるエネルギーレベル又はクラッチスライド速度にて各自動車製造業者の種々異なる要求に応じ摩擦特性を改質することができる。

本発明の1面において、実質的にイミダゾールを含まない混合反応生成物(すなわち成分-1)は(1) ポリアミンと(2) 脂肪酸とを反応させることにより製造される。このポリアミンはその構造内に全部で約2~約60個の炭素原子と2~約15個、好ましくは3~約15個の窒素原子とが存在することを特徴とし、窒素原子の少なくとも1個は第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも1個、好ましくは少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存

化する。

脂肪酸は式：



〔式中、Rは約9～約29個の炭素原子、好ましくは約11～約23個の炭素原子を有する直鎖若しくは分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸ヒドロカルビル基である〕

を特徴とする。

本発明の他面において、上記混合反応生成物は油性組成物における摩擦改質添加剤として用いられる。混合反応生成物は、無灰分分散剤と組合せて（好ましくは他の機用の添加剤、たとえばシール膨潤剤、酸化防止剤、粘度指数向上剤などと組合せて）使用すれば、摩擦防止と静的及び動的摩擦係数と摩擦改質及び安定性と分散性とスラッジ阻止と酸化防止性と耐腐蝕性との適切なバランスの観点から厳格なA T F要求を満たすのに特に適している。

さらに、本発明の他の具体例において、上記混合反応生成物を好ましくは少なくとも1種の分散剤と組合せてなる自動車トランスミッション液として使用するのに適した潤滑油濃厚組成物が提供される。

他の本発明の具体例においては、摩擦改質量の上記成分-1生成物を無灰分分散剤と一緒に（好ましくはシール膨潤剤、酸化防止剤、摩擦防止剤、粘度指数向上剤及び（又は）耐摩耗性、摩擦耐久性及び酸化阻止性のような多機能特性を有す

特表平3-502114 (21)

る物質から選択される少なくとも1種の他の成分と一緒に）溶解若しくは分散して含有する潤滑油からなる動力伝達液として使用するのに適した潤滑油濃厚組成物も提供される。

他の本発明の実施態様において、動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物の摩擦改質を向上させる方法も提供され、この方法は潤滑油組成物に上記成分-1反応生成物を無灰分分散剤の他に添加することを特徴とする。

さらに本発明の他面において、少なくとも1種の成分-1アミンと少なくとも1種の成分-2酸との混合及び（又は）反応から形成される組成物も提供される。

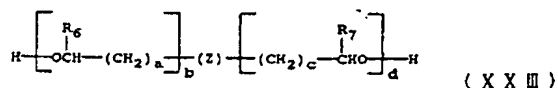
A. 成分-1は

(i) 全部で約2～約60個の炭素原子と少なくとも3個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約10～約30個の炭素原子を有する脂肪酸モノ酸とを反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は(a)反応体A-iアミンの少なくとも1個のアミン基を反応体A-ii酸の酸基と反応させてアミドを生成させ、好ましくは(b)得られた成分-1反応生成物に少なくとも1個の反応性第一若しくは第二アミン基を付与するのに充分な方式及び条件下で行ない、さらに

B. 成分-2は

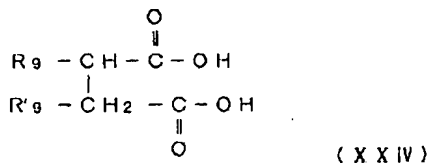
(i) 構造式：



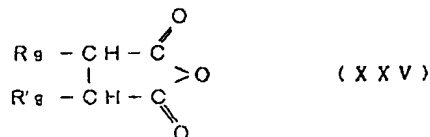
〔式中、R₆及びR₇はそれぞれ独立して水素又はC₁～C₆アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c)及び(d)はそれぞれ独立して1～約3の範囲で変化する数値を示し、Zは-S-、-S-S-、-O-及び>NR₈よりなる群から選択される結合基を示し、ここでR₈は水素、C₁～約C₄アルキル又はC₁～約C₄モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる〕

により示されるアルコールと、

(ii) アルコール1モル当り約1～約2モルの各構造式：



及び



〔R₉'は水素又はC₁～C₆脂肪酸ヒドロカルビルであり、R₉は約12～約50個の炭素原子を有する脂肪酸炭化水素基である〕

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物である。

前記成分-1及び成分-2を反応させることを意図する場合、成分-2の生成反応は(a)反応体B-iの少なくとも1個ヒドロキシ基を反応体B-iiの少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b)得られる成分-2反応生成物に少なくとも1個の反応性カルボキシル基を付与するのに充分な方式及び条件下で行なわれる。成分-1及び成分-2を、反応させる場合には、その酸/アミン塩を生成するのに充分な条件にかける。

本発明の他面において、潤滑油と摩擦改質量の上記成分-1及び成分-2含有組成物とからなる動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物が提供される。

さらに本発明の他面において、たとえば自動車トランスミッション液のような動力伝達液も提供され、これは潤滑油と摩擦改質量の上記成分-1及び成分-2含有組成物とで構成される。

さらに本発明の他面において、動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法が提供され、この方法は上記成分-1及び成分-2含有組成物を摩擦改質剤として用いることを特徴とする。

好適具体例の説明

本発明は3種の異なる実施態様に向けられる。

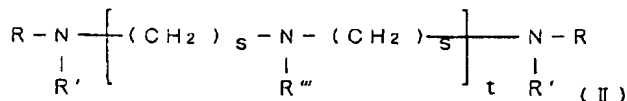
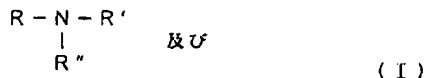
第1実施態様において、或る種のアミド含有物質は、摩擦改質剤として単独使用しうるものであると同定される。便宜上、この種のアミドをここでは総合して成分-1と称する。この実施態様の好適特徴において、成分-1は実質的にイミダゾールを含まず、さらに少なくとも1個の酸中和性アミン基を有して実施態様2及び3に関し後記する成分-2との反応及び塩形成を可能にする。成分-1がこの種の酸中和性アミン基を有する場合、しばしばここでは成分-1Aと称する。成分-1Aはイミダゾール構造を有することができる。

第2実施態様においては、少なくとも1種の成分-1をここでは成分-2と称する少なくとも1種の共摩擦改質剤と混合して用いられる。より詳細には、成分-2は少なくとも1個のエステル基と少なくとも1個の酸もしくは酸無水物基とを有する。

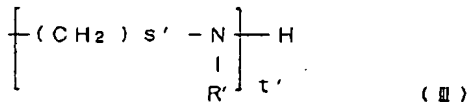
第3実施態様においては、少なくとも1種の成分-1Aを少なくとも1種の成分-2と予備反応させて対応の酸ノアミン塩を生成させ、この塩を摩擦改質剤として用いる。実施態様2および3の組成物の混合物も包含される。

より詳細には、本発明の成分-1は次の2種の成分、すなわち(A-i)少なくとも1種のポリアミン、および(A-ii)少なくとも1種の脂肪酸モノ酸(しばしばここでは脂肪酸と称する)を混合物として反応させることにより生成される化合物の混合物からなっている。

好適アミンは脂肪酸飽和アミンであって、一般式：



〔式中、R、R'、R''及びR'''は独立して水素、C₁～C₂₅直鎖若しくは分枝鎖アルキル基、C₁～C₁₂アルコキシC₂～C₆アルキレン基、C₂～C₁₂ヒドロキシアミノアルキレン基及びC₁～C₁₂アルキルアミノC₂～C₆アルキレン基よりなる群から選択され、さらにR'''は式：



の基とすることもでき、ここでR'は上記の意味を有し、s及びs'は同一若しくは異なる2～6、好ましくは2～4の数値とすることができ、t及びt'は同一若しくは異なるものであって0～10、好ましくは2～7、特に好ましくは約3～7の数値であり、ただしtは少なくとも1であり、tとt'との合計は約15以下であり、全部で少なくとも2個、好ましくは少なくとも3個、たとえば約3～15個の窒素原子を化合物内に有し、窒素原子の少なくとも1個

本発明の成分-2は、(i)少なくとも1種のアルカノールと、(ii)少なくとも1種のヒドロカルビル置換されたジカルボン酸物質との反応生成物を含有するエステルからなっている。

A. 成分-1

(i) ポリアミン

ポリアミン反応体は全部で少なくとも2個、典型的には約2～約60個、好ましくは約2～約40個(たとえば3～約20個)の炭素原子と、少なくとも2個、好ましくは少なくとも3個、典型的には約2～約15個(たとえば3～約15個)、好ましくは3～約12個、特に好ましくは約3～約9個の窒素原子とを分子内に有し、これら窒素原子の少なくとも1個は第一アミン基として存在すると共に、残余の窒素原子の少なくとも1個、好ましくは少なくとも2個は第一若しくは第二アミン基として存在する。実施態様1のみについては、成分-1は実質的にイミダゾール構造を持たない。

以下のアミンの説明は炭素及び窒素原子の含有量に関し上記制約を受け、さらに次の式に関する可変の基はこれら制約にしたがって選択すべきである。

有用なアミンは好ましくはポリアルキレンポリアミンであってヒドロカルビルアミンとすることができ、或いは他の基、たとえばヒドロキシ基、アルコキシ基、アミド基、ニトリル、イミダゾリン基などを含むヒドロカルビルアミンとすることもできる。1～6個のヒドロキシ基、好ましくは1～3個のヒドロキシ基を有するヒドロキシルアミンが特に有用である。

は第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも1個、好ましくは少なくとも2個は第一若しくは第二アミン基として存在する]

のものを包含する。上記式を有する最も好適なアミン化合物は式IIによって示され、少なくとも2個の第一アミン基と少なくとも1個、好ましくは少なくとも3個の第二アミン基とを有する。

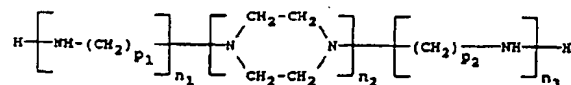
限定はしないが適するアミン化合物の例はポリエチレンアミン、たとえばジエチレントリアミン；トリエチレンテトラミン；テトラエチレンペンタミン；ポリプロピレンアミン、たとえばジ-(1,2-プロピレン)トリアミン；ジ-(1,3-プロピレントリアミン；及びその混合物を包含する。

他の有用なアミン化合物は脂環式及び複素環式ポリアミンを包含する。

ここで用いる「複素環式ポリアミン」という用語は、必要数の窒素原子と必要数の上記第一若しくは第二窒素とを有するような複素環式アミンを説明することを目的とし、少なくとも1個の窒素は複素環中に異原子として存在する。すなわち、充分な第一及び第二窒素が全体として複素環式ポリアミンに存在する限り、環中のヘテロ-N-原子は第三アミノ窒素、すなわち環窒素に直接結合した水素を持たないものとすることができる。複素環式アミンは飽和若しくは不飽和とすることができ、たとえばニトロ、アルコキシ、アルキルメルカプト、アルキル、アルケニル、アリール、アルカリール若

最も好適な複素環式ポリアミンは、一般式 (IV) :

(IV)



〔式中、 p_1 及び p_2 は同一若しくは異なるものであってそれぞれ 1~4 の整数であり、 n_1 、 n_2 及び n_3 は同一若しくは異なるものであってそれぞれ 1~3 の整数であり、ただし n_1 と n_3 との合計は少なくとも 3 である〕

により示すことができる。

アミン化合物の市販混合物を有利に使用することができる。たとえば、アルキレンアミンの 1 つの製造方法はアルキレンジハライド (たとえば二塩化エチレン若しくは二塩化プロピレン) とアンモニアとの反応を含み、その結果窒素の対がアルキレン基により結合されて、たとえばジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン及び異性体ビペラジンのような化合物を形成するアルキレンアミンの複合混合物をもたらす。平均して約 5~7 個の窒素原子を 1 分子当りに有する低価格のポリ (エチレンアミン) 化合物が、たとえば「ポリアミン H」、「ポリアミン 400」、「ダウポリアミン E-100」などの商品名で市販されている。

さらに、より単純及び一層入手し易い上記ポリアミンの多くは互いに結合して窒素原子含有量を増大させ、これにより 1 分子当り 15 個の窒素原子という制約に達することができる。

される。

R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 がヒドロカルビルである場合、これらの基はアルキル、シクロアルキル、アリール、アルカリール、アラルキル若しくは複素環式とすることができ、これらは反応混合物の各成分に対し実質的にアミドアミンの製造につき選択された条件下で不活性である基により置換することができる。この種の置換基はヒドロキシ、ハロゲン (たとえば Cl、F、I、Br)、-SH 及びアルキルチオを包含する。 $R^1 \sim R^5$ の 1 種若しくはそれ以上がアルキルである場合、この種のアルキル基は直鎖若しくは分枝鎖とすることができ、一般に 1~20 個、より一般に 1~10 個、好ましくは 1~4 個の炭素原子を有する。この種のアルキル基の例はメチル、エチル、プロピル、ブチル、ペンチル、ヘキシル、ヘプチル、オクチル、ノニル、デシル、ドデシル、トリデシル、ヘキサデシル、オクタデシルなどである。 $R^1 \sim R^5$ の 1 種若しくはそれ以上がアリールである場合、このアリール基は一般に 6~10 個の炭素原子を有する (たとえばフェニル、ナフチル)。

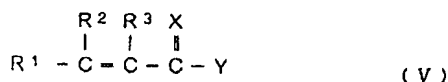
$R^1 \sim R^5$ の 1 種若しくはそれ以上がアルカリールである場合、このアルカリール基は一般に約 7~20 個の炭素原子、好ましくは 7~12 個の炭素原子を有する。この種のアルカリール基の例はトリル、*m*-エチルフェニル、*o*-エチルトリル及び *m*-ヘキシルトリルである。 $R^1 \sim R^5$ の 1 種若しくはそれ以上がアラルキルである場合、このアリール成分は一般にフェニル若しくは ($C_1 \sim C_8$) アルキル-置換フェノ

しくはアラルキル置換基のような各種の置換基を有することができる。一般に、置換基における炭素原子の総数は約 50 を越えない。複素環式アミンは窒素以外の異原子、特に酸素及び硫黄を有することができる。明らかに、これらは 2 個以上の窒素ヘテロ原子を有することができる。5-及び 6-員の複素環が好適である。

適する複素環式ポリアミンのうちには、その構造内に次の環構造を有するものがある：アジリジン、アゼチジン、アゾリジン、ピリジン、ピロール、インドール、ピペリジン、イミダゾール、ビペラジン、イソインドール、プリン、モルホリン、チオモルホリン、アゼピン、アゾシン、アゾニン、アゼシン及び 2 種若しくはそれ以上のこれらの混合物。好適複素環式アミンは、飽和 5-及び 6-員の複素環式アミンであってヘテロ環に窒素と酸素及び (又は) 硫黄とのみを有し、特にビペリジン、ビペラジン、チオモルホリン、モルホリン、ピロリジンなどである。モノ-及びポリ-アミノアルキル-置換ビペリジン、アミノアルキル-置換ビペラジン、アミノ-アルキル-置換モルホリン及びアミノアルキル-置換ピロリジンが特に好適である。一般に、アミノアルキル置換基はヘテロ環の 1 部を形成する窒素原子で置換される。この種の複素環式アミンの特定例は *N*-アミノ-プロピルモルホリン、*N*-アミノエチルビペラジン及び *N*、*N'*-ジ-アミノエチルビペラジンを包含する。実施態様 1 についてはイミダゾールは用いられない。

これは米国特許第 4,857,217 号公報に記載されたようなエチレン系不飽和及び末端アミン反応性官能基を有する二官能性物質の使用により達成することができ、上記米国特許公報を参考のためここに引用する。分子の 1 末端におけるエチレン系不飽和は 1 種の間置ポリアミンの第一若しくは第二窒素と反応してアミノ基を形成し、さらにカルボキシル若しくは誘導基は他の中間ポリアミン分子の第一若しくは第二窒素と反応してアミド基を形成する。得られる化合物をしたがってここではアミド-アミンと称し、これは成分-1 を作成するべく使用するポリアミン反応体 A-1 として機能する。このアミド-アミンは、出発反応体の中間アミンのいずれよりも多い窒素含有量を 1 分子当りに有する。すなわち、アミド-アミンは次いで式 I のモノ酸反応体と反応して成分-1 を形成する。したがって、アミド-アミンは上記のものに対する代表アミンを示すに過ぎない。

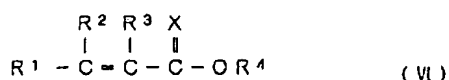
より詳細には、アミド-アミン化合物は、少なくとも 1 種のポリアミンを式：



〔式中、X は硫黄若しくは酸素であり、Y は $-OR^4$ 、 $-SR^4$ 若しくは $-NR^4$ (R^5) であり、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 は同一若しくは異なる水素又は置換若しくは未置換のヒドロカルビルである〕
の少なくとも 1 種の α 、 β -不飽和化合物と反応させて製造

ヘルで構成され、かつアルキル成分は一般に 1~12個の炭素原子、好ましくは 1~ 6個の炭素原子を有する。この種のアルキル基の例はベンジル、 α -エチルベンジル及び4-イソブチルベンジルである。 $R^1 \sim R^5$ の1種若しくはそれ以上がシクロアルキルである場合、このシクロアルキル基は一般に 3~12個の炭素原子、好ましくは 3~ 6個の炭素原子を有する。この種のシクロアルキル基の例はシクロプロピル、シクロブチル、シクロヘキシル、シクロオクチル及びシクロドデシルである。 $R^1 \sim R^5$ の1種若しくはそれ以上が複素環式である場合、この複素環式基は一般に 6個~12個の少なくとも1個の環を有する化合物よりなり、ここで1個以上の環炭素原子は酸素若しくは窒素により交換される。この種の複素環式基の例はフリル、ピラニル、ピリジル、ピペリジル、ジオキサニル、テトラヒドロフリル、ピラジニル及び1, 4-オキサジニルである。

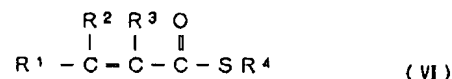
ここで用いられる α 、 β -エチレン系不飽和カルボン酸化合物は次式：



〔式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は同一若しくは異なる水素又は置換若しくは未置換の上記ヒドロカルビルである〕を有する。式VIを有するこの種の α 、 β -エチレン系不飽和カルボン酸化合物の例はアクリル酸、メタクリル酸、並びにアクリル酸及びメタクリル酸、2-ブテン酸、2-ヘキセン

酸、2-デセン酸、3-メチル-2-ヘブテン酸、3-メチル-2-ブテン酸、3-フェニル-2-ブテン酸、3-シクロヘキシル-2-ブテン酸、2-メチル-2-ブテン酸、2-プロピル-2-プロペン酸、2-イソプロピル-2-メチル-2-ペンテン酸、2-プロペン酸のメチル、エチル、イソプロピル、 n -ブチル及びイソブチルエステル、2-プロペン酸メチル、2-メチル-2-プロペン酸メチル、2-ブテン酸メチル、2-ヘキセン酸エチル、2-デセン酸イソプロピル、2-ペンテン酸フェニル、2-プロペン酸 t -ブチル、2-プロペン酸オクタデシル、2-デセン酸ドデシル、2, 3-ジメチル-2-ブテン酸シクロプロピル、3-フェニル-2-プロペン酸メチルなどである。

ここで用いる α 、 β -エチレン系不飽和カルボン酸チオエステル化合物は次式：



〔式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は同一若しくは異なるものであって水素又は置換若しくは未置換の上記ヒドロカルビルである〕

を有する。式VIIのこの種の α 、 β -エチレン系不飽和カルボン酸チオエステルの例は2-ブテン酸メチルメルカプト、2-ヘキセン酸エチルメルカプト、2-デセン酸イソプロピルメルカプト、2-ペンテン酸フェニルメルカプト、2-プロペン酸 t -ブチルメルカプト、2-プロペン酸オクタデシル

メルカプト、2-デセン酸ドデシルメルカプト、2, 3-ジメチル-2-ブテン酸シクロプロピルメルカプト、3-フェニル-2-プロペン酸メチルメルカプト、2-プロペン酸メチルメルカプト、2-メチル-2-プロペン酸メチルメルカプトなどである。

ここで用いる α 、 β -エチレン系不飽和カルボキシアミド化合物は次式：

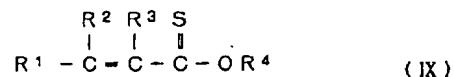


〔式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 は同一若しくは異なるものであって水素又は上記の置換若しくは未置換のヒドロカルビルである〕

を有する。式VIIIの α 、 β -エチレン系不飽和カルボキシアミドの例は2-ブテンアミド、2-ヘキセンアミド、2-デセンアミド、3-メチル-2-ヘブテンアミド、3-メチル-2-ブテンアミド、3-フェニル-2-プロペンアミド、3-シクロヘキシル-2-ブテンアミド、2-メチル-2-ブテンアミド、2-プロピル-2-プロペンアミド、2-イソプロピル-2-ヘキセンアミド、2, 3-ジメチル-2-ブテンアミド、3-シクロヘキシル-2-メチル-2-ペンテンアミド、 N -メチル-2-ブテンアミド、 N 、 N -ジエチル-2-ヘキセンアミド、 N -イソプロピル-2-デセンアミド、 N -フェニル-2-ペンテンアミド、 N - t -ブチル-2-プロペンアミド、 N -オクタデシル-2-プロペンア

ミド、 N 、 N -ジドデシル-2-デセンアミド、 N -シクロプロピル-2, 3-ジメチル-2-ブテンアミド、 N -メチル-3-フェニル-2-プロペンアミド、2-プロペンアミド、2-メチル-2-プロペンアミド、2-エチル-2, 2-プロペンアミドなどである。

ここで用いる α 、 β -エチレン系不飽和チオカルボン酸化合物は次式：



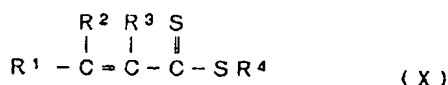
〔式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 は同一若しくは異なるものであって水素又は上記の置換若しくは未置換のヒドロカルビルである〕

を有する。式IXのこの種の α 、 β -エチレン系不飽和チオカルボン酸化合物の例は2-ブテンチオン酸、2-ヘキセンチオン酸、2-デセンチオン酸、3-メチル-2-ヘブテンチオン酸、3-メチル-2-ブテンチオン酸、3-フェニル-2-プロペンチオン酸、3-シクロヘキシル-2-ブテンチオン酸、2-メチル-2-ブテンチオン酸、2-プロピル-2-プロペンチオン酸、2-イソプロピル-2-ヘキセンチオン酸、2, 3-ジメチル-2-ブテンチオン酸、3-シクロヘキシル-2-メチル-2-ペンテンチオン酸、2-プロペンチオン酸、2-プロペンチオン酸メチル、2-メチル-2-プロペンチオン酸メチル、2-ブテンチオン酸メチル、2-ヘキセンチオン酸エチル、2-デセンチオン酸イソプロピ

特表平3-502114(25)

ル、2-ペンテンチオン酸フェニル、2-プロペンチオン酸
 t-ブチル、2-プロペンチオン酸オクタデシル、2-デ
 センチオン酸ドデシル、2,3-ジメチル-2-ブテンチ
 オン酸シクロプロピル、3-フェニル-2-プロペンチ
 オン酸メチルなどである。

ここで用いる α 、 β -エチレン系不飽和ジチオン酸及び酸
 エステル化合物は次式：

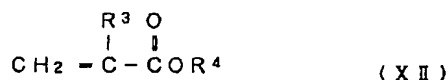


〔式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は同一若しくは異なる
 ものであって水素又は上記の置換若しくは未置換ヒドロカ
 ルビルである〕

を有する。式Xのこの種の α 、 β -エチレン系不飽和ジチ
 オン酸及び酸エステルの例は2-ブテンジチオン酸、2-ヘキ
 センジチオン酸、2-デセンジチオン酸、3-メチル-2-
 ヘブテンジチオン酸、3-メチル-2-ブテンジチオン酸、3-
 フェニル-2-プロペンジチオン酸、3-シクロヘキシル-
 2-ブテンジチオン酸、2-イソプロピル-2-ヘキセン
 ジチオン酸、2,3-ジメチル-2-ブテンジチオン酸、3-
 シクロヘキシル-2-メチル-2-ペンテンジチオン酸、
 2-プロペンジチオン酸メチル、2-メチル-2-プロペン
 ジチオン酸メチル、2-ブテンジチオン酸メチル、2-ヘキ
 センジチオン酸エチル、2-デセンジチオン酸イソプロピル、
 2-ペンテンジチオン酸フェニル、2-プロペンジチオン酸

ル-2-プロペンチオアミド、N-オクタデシル-2-プロ
 ペンチオアミド、N、N-ジドデシル-2-デセンチオアミ
 ド、N-シクロプロピル-2,3-ジメチル-2-ブテンチ
 オアミド、N-メチル-3-フェニル-2-プロペンチオア
 ミド、2-プロペンチオアミド、2-メチル-2-プロペン
 チオアミド、2-エチル-2-プロペンチオアミドなどであ
 る。

中間ポリアミンと反応させるのに好適な化合物はアクリル
 酸及び(低級アルキル)置換アクリル酸の低級アルキルエ
 ステルである。この種の好適化合物の例は式：



〔式中、 R^3 は水素又は $C_1 \sim C_4$ アルキル基、たとえば
 メチルであり、 R^4 は水素又は $C_1 \sim C_4$ アルキル基であ
 ってアミド基を形成するよう除去することができ、たとえ
 はメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、
 sec-ブチル、t-ブチル、アリール、ヘキシルなどであ
 る〕

の化合物である。好適具体例において、これら化合物はアク
 リル及びメタクリルエステル、たとえばアクリル酸メチル若
 しくはエチル、メタクリル酸メチル若しくはエチルである。
 選択された α 、 β -不飽和化合物がXを酸素とする式VIの化
 合物からなる場合、中間ポリアミンとの得られる反応生成物
 は少なくとも1個のアミド結合($-C(O)N<$)を有し、

t-ブチル、2-プロペンジチオン酸オクタデシル、2-デ
 センジチオン酸ドデシル、2,3-ジメチル-2-ブテンジ
 チオン酸シクロプロピル、3-フェニル-2-プロペンジチ
 オン酸メチルなどである。

ここで用いる α 、 β -エチレン系不飽和チオカルボキシ
 アミド化合物は次式：



〔式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 及び R^5 は同一若しくは
 異なるものであって水素又は上記の置換若しくは未置換ヒ
 ドロカルビルである〕

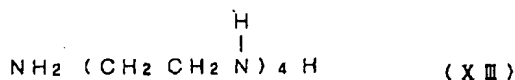
を有する。式XIの α 、 β -エチレン系不飽和チオカルボキ
 シアミドの例は2-ブテンチオアミド、2-ヘキセンチオア
 ミド、2-デセンチオアミド、3-メチル-2-ヘブテンチ
 オアミド、3-メチル-2-ブテンチオアミド、3-フェニ
 ル-2-プロペンチオアミド、3-シクロヘキシル-2-ブ
 テンチオアミド、2-メチル-2-ヘブテンチオアミド、2-
 プロピル-2-プロペンチオアミド、2-プロピル-2-
 プロペンチオアミド、2-イソプロピル-2-ヘキセンチ
 オアミド、2,3-ジメチル-2-ブテンチオアミド、3-シ
 クロヘキシル-2-メチル-2-ペンテンチオアミド、N-
 メチル-2-ブテンチオアミド、N、N-ジエチル-2-ヘ
 キセンチオアミド、N-イソプロピル-2-デセンチオアミ
 ド、N-フェニル-2-ペンテンチオアミド、N-t-ブチ

この種の物質をここでは「アミド-アミン」と称する。同様
 に、式Vの選択された α 、 β -不飽和化合物がXを酸素とす
 る化合物からなる場合、中間ポリアミンとの得られる反応生
 成物はチオアミド結合($-C(S)N<$)を有し、これらの
 物質をここでは「チオアミド-アミン」と称する。便宜上、
 次の説明はアミド-アミンの製造及び使用に向けられるが、
 この種の説明はチオアミド-アミンにも適用しうることが了
 解されよう。

形成されるアミド-アミンの種類は、反応条件と共に変化
 する。たとえば、融点の高いアミド-アミンは、實質的に
 当モル量の不飽和カルボキシレートと中間ポリアミンと反応
 させた際に生成される。過剰量の式Vのエチレン系不飽和反
 応体の存在は、實質的に当モル量の反応体を用いた場合に得
 られるよりも架橋度の高いアミド-アミンを生成する傾向を
 有する。経済的若しくはその他の理由から過剰のアミンを用
 いる架橋アミド-アミンが望ましい場合、一般にほぼ少なく
 とも10%、たとえば10~300%若しくはそれ以上、たとえば25
 ~200%のモル過剰のエチレン系不飽和反応体を用いる。一
 層効率的な架橋には、好ましくは過剰のカルボキシル化物質
 を使用すべきである。何故なら、一層純粋な反応が持続する
 からである。たとえば、10~50%のような約1~100%若し
 くはそれ以上のモル過剰のカルボキシル化物質が用いられる。
 それ以上の過剰量も所望に応じ用いることができる。

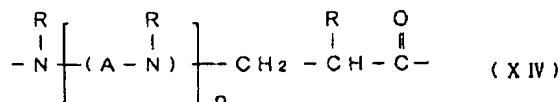
要するに、他の因子を考慮しなければ、当モル量の反応体
 はより線状度の高いアミド-アミンを生成する傾向を示すの

に対し、過剰量の式Vの反応体はより架橋度の高いアミド-アミンを生成する傾向を示す。中間ポリアミンが多い程(すなわち分子におけるアミノ基の個数が多い程)、架橋の統計的確率が大きくなる。何故なら、たとえば式:



のテトラエチレンペンタミンのようなテトラアルキレンペンタミンはエチレンジアミンより多数の不安定水素を有するからである。

このように形成されたこれらアミド-アミンアダクトは、アミド基とアミノ基との両者の特徴とする。その最も簡単な具体例において、これらは次の理想式:



[式中、Rは同一でも異なってもよく水素又は置換基、たとえば炭化水素基、たとえばアルキル、アルケニル、アリールなどであり、Aはポリアミンの成分であって、たとえばアリール、シクロアルキル、アルキルなどとなることができ、さらにnはたとえば1~10若しくはそれ以上の整数である]

の単位により示すことができる。

上記の単純化した式は線状アミド-アミン重合体を示す。

るまで持続される反応の進行及び完結を判定する便利な方法である。アルコールの除去に基づき、収率は一般に化学量論的である。より困難な反応において、少なくとも95%の収率が一般に得られる。

同様に、式VIのエチレン系不飽和カルボン酸チオエステルの反応は対応のHSR⁴化合物(たとえばR⁴が水素であればH₂S)を副生物として遊離し、式VIIのエチレン系不飽和カルボキシアミドの反応は対応のHNR⁴(R⁵)化合物(たとえばR⁴及びR⁵がそれぞれ水素であればアンモニア)を副生物として遊離する。

関与する反応時間は、多くの種類の因子に応じて広範囲に変化することができる。たとえば、時間と温度との間に関係が存在する。一般に、より低い温度はより長い時間を必要とする。一般に、約2~30時間、たとえば5~25時間、好ましくは3~10時間の反応時間が用いられる。

溶剤を用いるが、反応は溶剤の使用なしに行なうこともできる。事実、高度の架橋が望ましければ、好ましくは溶剤の使用を回避すると共に、特に好ましくはたとえば水のような極性溶剤を回避する。しかしながら、反応に対する溶剤の作用を考慮して、所望に応じ有機若しくは無機の極性若しくは非極性である任意適する溶剤を用いることができる。

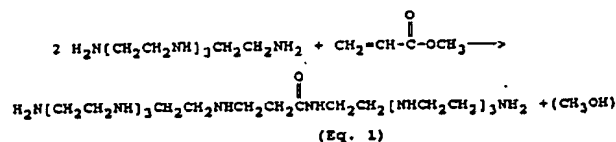
アミド-アミンアダクトの例として、テトラエチレンペンタミン(TEPA)とメタクリル酸メチルとの反応は次のように示すことができる:

しかしながら、架橋した重合体も、或る種の条件を用いて生成させることができる。何故なら、この重合体は不安定な水素を有して二重結合に対し付加することにより或いはカルボキシル基でアミド化することにより不飽和成分と反応しうるからである。

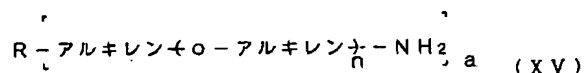
しかしながら、好ましくはアミド-アミンは実質程の度まで架橋せず、より好ましくはほぼ線状である。

好ましくは、中間ポリアミン反応体は少なくとも1個の第一アミン基(より好ましくは2~4個の第一アミン)基を1分子当りに有し、さらに式Vのポリアミン及び不飽和反応体を式Vの不飽和反応体1モル当り約3~5当量のポリアミン反応体における第一アミンの量にて接触させる。

選択されたポリアミンとアクリル型化合物との間の反応は、任意適する温度で行なわれる。反応体及び生成物の分解点までの温度を用いることができる。実際上、一般に反応は、これら反応体を100℃以下、たとえば80~90℃にてたとえば数時間のような適する時間にわたり加熱して行なわれる。アクリル型エステルを用いる場合、反応の進行はアミドを形成する際のアルコールの除去により判定することができる。初期の反応部分に際し、アルコールは100℃未満で全く容易に除去され、たとえばメタノール若しくはエタノールのような低沸点アルコールの場合に容易に除去される。反応が遅く進行する場合、温度を上昇させて重合を完結させると共に、温度を150℃まで反応の終り頃に上昇させることができる。アルコールの除去は、一般にもはやアルコールが発生しなくな



モノ酸と反応して成分-1を生成するのに有用なアミンはさらにたとえば式:



[式中、「n」は約1~40の数値を有し、ただし全nの合計は約3~70、好ましくは約6~約35であり、Rは10個までの炭素原子を有する多価飽和炭化水素基であり、ここでR基における置換基の個数は「a」の数値により示され、この数値は3~6である]

を有するようなポリオキシアルキレンポリアミンを包含する。式XVにおけるアルキレン基は約2~7個、好ましくは約2~4個の炭素原子を有する直鎖若しくは分枝鎖とすることができる。

上記式XVのポリオキシアルキレンポリアミン、好ましくはポリオキシアルキレントリアミンは約200~約4000、好ましくは約400~約2000の範囲の平均分子量を有することができる。好適ポリオキシアルキレンポリアミンは、約200~2000の範囲の平均分子量を有するポリオキシプロピレントリアミン及びポリオキシエチレントリアミンを包含する。ポリ

オキシアルキレンポリアミンは市販されており、たとえばジェファソン・ケミカル・カンパニー社から「ジェファミン D-230、D-400、D-1000、D-2000、T-403」などとして入手することができる。

(ii) モノ酸

上記任意のアミン含有化合物と反応させて本発明の成分-1 反応体を生成させるべく使用する脂肪族モノ酸反応体 A-ii (すなわち脂肪族) は式：



[式中、Rは脂肪族ヒドロカルビル基であって直鎖若しくは分枝鎖の飽和若しくは不飽和ヒドロカルビル基を包含し、典型的には約9〜約29個、好ましくは約13〜約23個、特に好ましくは約15〜約20個の炭素原子を有する脂肪族基である]

によって特性化することができる。使用する場合、「脂肪族」という用語は便利のために用いられ、合成的に製造しうるので天然原料から由来せねばならないことを意味しない。「ヒドロカルビル」という用語は、ここでは実質的なヒドロカルビル基及び純粋なヒドロカルビル基を包含すべく使用する。実質的なヒドロカルビルであると言うこれら基の説明は、ここに記載したようなその使用に対し適切な基のヒドロカルビル特性若しくは性質に顕著に影響を及ぼすような非ヒドロカルビル置換基若しくは非炭素原子を持たないことを意味する。

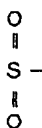
いが次の通りである：

エーテル基(たとえばフェノキシ、ベンジルオキシ、メトキシ、n-ブトキシなどのようなヒドロカルビルオキシ、特に10個での炭素原子を有するアルコキシ基)；

オキソ基(たとえば主炭素鎖中の-O-結合)；チオ基(たとえば-S-、-S-S-)；ヒドロキシ基；カルボヒドロカルビルオキシ基(たとえば



スルホニル基(たとえば-S-ヒドロカルビル)；及び



スルフィニル基(たとえば-S-ヒドロカルビル)である。

この例は単に例示であって限定するものでなく、或る種の置換基の削除はその排除を必要とすることを意味しない。一般に、この種の置換基が存在する場合、実質的なヒドロカルビル基における各10個の炭素原子につき3個以上は存在せず、好ましくは各10個の炭素原子につき2個以上は存在しない。何故なら、置換基の個数は一般にヒドロカルビル特性及びこの基の性質に顕著に影響しないからである。しかしながら、

特表平3-502114 (27)

たとえば本発明の意味において、純粋なヒドロカルビルC₂₀アルキル基及びメトキシ置換基で置換されたC₂₀アルキル基は、その性質において本発明での使用に対し実質的に同様であり、かつヒドロカルビルである。脂肪酸はモノ酸であって、好ましくは末端位置するカルボキシル基を有する。

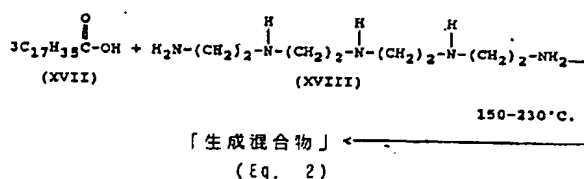
適する脂肪酸の代表例はノナン酸(ペラルゴン酸)、デカン酸(カプリン酸)；ウンデカン酸；ドデカン酸(ラウリン酸)；トリデカン酸；テトラデカン酸(ミリスチン酸)；ペンタデカン酸；ヘキサデカン酸(パルミチン酸)；ヘプタデカン酸(マーガリン酸)；オクタデカン酸(ステアリン酸)、(イソステアリン酸)；ノナデカン酸；エイコサン酸(アラキドン酸)；ドコサン酸(ベヘン酸)；テトラコサン酸(リグノセリン酸)；ヘキサコサン酸(セロチン酸)；オクタコサン酸(モンタニン酸)；トリアコンタン酸(メリシン酸)；ノネン酸；ドセン酸；ウンデセン酸；ドデセン酸；トリデセン酸；ペンタデセン酸；ヘキサデセン酸；オクタデセン酸(たとえばオレイン酸)；シコセン酸；テトラコセン酸；12-ヒドロキシステアリン酸；リシノレイン酸；並びにその混合物を包含する。

好適なモノ酸はステアリン酸、イソステアリン酸及びステアリン酸とイソステアリン酸との混合物(たとえば約1：0.8〜約1：9、好ましくは1：5のステアリン酸対イソステアリン酸の重量比)である。

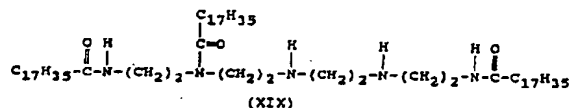
ヒドロカルビルの特性又はモノ酸のヒドロカルビル基の一般的性質に顕著に影響を与えない置換基の例は、限定はしな

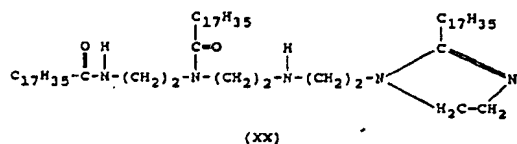
ヒドロカルビル基は一般に経済的考慮から非炭化水素基を含まない。すなわち、これらは炭素原子と水素原子とのみからなる純粋なヒドロカルビル基である。

アミン反応体A-iとモノ酸反応体A-iiとの間の本発明による成分-1 反応体を生成させる反応は、例としてポリアミン化合物がテトラエチレンペンタミンを代表としかつモノ酸がイソステアリン酸を代表とする次の反応式によって例示することができる：



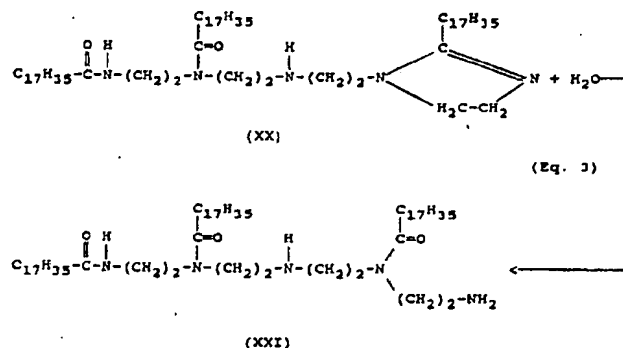
[式中、「生成混合物」は次式(XIX)の化合物と少量、たとえば1モル%未満、好ましくは0.5モル%未満のイミダゾリンとの混合物を示し、たとえば式(X)：





によって示される種類を含む。

アミド化反応によりその場で生成される水の結果、全部ではないが殆んどの構造 (XX) のイミダゾリンは、次式にしたがって第一アミンまで意図的に加水分解される：



かくして、本発明の実施態様 1 における成分-1アミンは實質的にイミダゾリン含有構造を持たない。實質的にイミダゾリン含有構造を持たないという表現は、イミダゾリン環構造を有する化合物の 5 モル%未満、好ましくは 1 モル%未満、

たとえばトルエン若しくはキシレンのような溶剤を用いるが、反応は溶剤の使用なしに行なうことができ、好ましくは溶剤なしに行なう。

アミン反応体の反応性窒素をモノ酸反応体と反応させる程度は、(a) 反応生成混合物に対し油溶性を付与し (モノ酸のヒドロカルビル基による) かつ実施態様 3 については (b) アミン反応体における全反応性アミン基を消費するのを回避するよう調節される。油溶性は、モノ酸のヒドロカルビル基の長さ及びアミン反応体における窒素の個数に依存する。

したがって、実施態様 1 及び 2 については油溶性を付与するのに十分なモノ酸を使用し、実施態様 3 については反応性アミン基の全部をアミド化する量より少なく使用する。たとえば実施態様 3 については、得られる成分-1生成混合物における少なくとも 1 個の反応性アミン基、すなわち第一若しくは第二アミン基が塩形成用に保持される。

一般に、ポリアミンとモノ酸反応体とを、典型的には反応混合物におけるポリアミン化合物 1 モル当り約 2~約 10 モル当量、たとえば約 3~約 10 モル当量のモノ酸が反応するような量で接触させる。好ましくは、モノ酸反応体とポリアミン反応体とのモル比は約 2.5~約 7、特に好ましくは約 3~約 5 モル当量のポリアミン反応体 1 モル当りに反応させる酸であり、ただしそれより小モル量のモノ酸を全反応性アミン当量につき用いる。すなわち、例示した反応式 2 においては 3 モル当量のイソステアリン酸をテトラエチレンペンタミン (5 個の反応性アミン当量を有する) の 1 モル当りに反応さ

特に好ましくは 0.5 モル%未満を意味する。

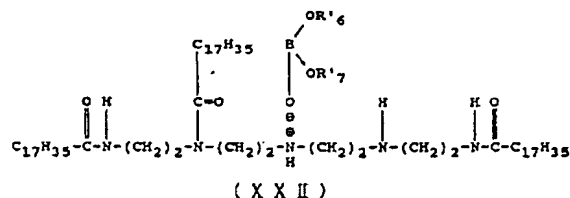
アミン化合物とモノ酸との反応は、たとえば 2 種の成分のそれぞれから少なくとも 1 種を混合すると共に反応混合物を少なくとも 1 個のアミド基の形成を達成するのに有効な温度及び時間にわたり加熱して行なわれる。水によるイミダゾール構造の加水分解は周知されており、さらに説明する必要はない。

たとえば任意有効な反応温度及び時間を用いるが、この種の有効な反応温度は典型的には約 100~約 250℃ (たとえば 130~約 220℃)、好ましくは約 150~約 230℃ (たとえば 150~約 200℃)、特に好ましくは約 170~約 220℃ (たとえば 170~約 200℃) の範囲であり、かつ有効な反応時間は典型的には約 2~約 30 時間 (たとえば 3~約 10 時間)、好ましくは約 4~約 6 時間の範囲であると考えられる。一般に、より低い反応温度はより長い時間を必要とする。

反応の進行は、アミドを形成する際の水の除去によって判定することができる。反応の初期部分において、水は 120℃ 以下で極めて容易に除去される。反応が進行するにつれて温度を上昇させることにより縮合反応を完結させると共に、温度を反応の終り頃に上昇させることができる (たとえば 160℃ 若しくはそれ以上まで)。縮合の際の水の除去は反応の進行及び完結を判定する便利な方法であって、一般にもはや水が発生しなくなるまで継続される。水の除去に基づき、収率は一般に化学量論的である。より困難な反応において、少なくとも約 95% の収率が一般に得られる。

せ、縮合は 2 個の第一アミン基とテトラエチレンペンタミンの第二アミン基の 1 個とで生ずる。

反応体の純度は、所望消耗生成物の収率に影響を及ぼす。したがって、反応体の純度が高いほど、所望生成物の収率も高くなる。上記混合反応生成物を成分-1として使用することができる。しかしながら、成分-1 反応生成物は燐素化合物、たとえば酸化燐素、ハロゲン化燐素、メタ燐酸塩、燐酸又はモノ-、ジ-若しくはトリ-有機燐酸化合物、たとえばモノ-、ジ-、トリ-アルキルポレートとのアダクト若しくは反応生成物として用いることもでき、ただし少なくとも 1 個の反応性アミン基を塩形成のため保持する。この種のアダクト若しくは誘導体は、たとえば限定はしないが次の構造式：



〔式中、R'6 及び R'7 は独立して H 又はヒドロカルビル、たとえば C1~約 C10 アルキルを示す〕

により式 XXII を参照して示すことができる。

本発明による成分-1 反応体化合物を燐素化すべく使用しうるアルキルポレートの代表例はモノ-、ジ-及びトリ-ア

チルボレート：モノー、ジー及びトリヘキシルボレートなどを包含する。エステルアダクトは、単に成分-1物質とエステル化合物との混合物を好ましくは適する溶剤の存在下（好ましくはアルコール若しくは炭化水素溶剤の存在下）で加熱して製造することができる。溶剤の存在は必須でないが、使用する場合には反応性若しくは非反応性とすることができる。適する非反応性溶剤はベンゼン、トルエン、キシレンなどを包含する。適する反応性溶剤はイソプロパノール、ブタノール、ペンタノールなどを包含する。好適には、反応温度は約 100～約 280℃の程度、好ましくは約 125～175℃とすることができる。反応時間は臨界的でなく温度などに依存するが、所望量の水が除去されるまで約 1～2時間から約 15時間まで、たとえば 2～6時間の範囲で変化することができる。本発明の範囲内で考えられる適するエステル化方法及び物質は当業界で周知されており、たとえば米国特許第 4,382,006号、第 4,400,284号、第 4,529,528号、第 4,594,171号及び第 4,595,514号各公報に記載されており、その開示を参考のためここに引用する。 B. 成分-2

成分-2は、少なくとも1個の遊離カルボキシル基を有するエステルである。より詳細には、この種のエステルは典型的には (i) アルカノールと、(ii) ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質との反応によって生成される。

(i) アルカノール

アルカノールは構造式：

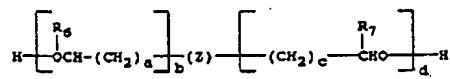
ルアミン及びその誘導体を示すことができる。

b 若しくは d が 1 より大であれば、式 (X X III) はアルカノールのアルコキシル化誘導体、たとえばエトキシル化誘導体を現すことを意味する。さらに、R₆ を水素とする式 (X X III) により示されるジエタノールアミン若しくはその誘導体をヒドロカルビル置換されたコハク酸若しくは酸無水物と反応させる場合、これにより生成されるエステル生成混合物はエステル-アミド成分を含有することができる。何故なら、ジエタノールアミンの NH 基が酸若しくは無水物基との反応に利用しうるからである。同様に、R₆ がヒドロキシ置換アルキルである場合、R₆ のヒドロキシ置換基は酸若しくは酸無水物の反応に利用することができ、反応生成混合物はトリエステル成分を含有することができる。

上記にも拘らず、R₆ 置換基と酸若しくは無水物との反応が可能であるが、これは容易ではない。したがって、アルカノールと反応させるべく用いる酸若しくは無水物のモル量は、典型的には R₆ 置換基が不活性であっても、たとえば酸とアルコールとのモル比が約 1 : 1～約 2 : 1 となるように選択され、これについてはモノー及びジエステルに関して後記する。これらの例において、典型的にはエステル化合物の混合物が得られる。

好適アルカノールはチオアルカノールであって、その構造式 (X X III) において Z は -S- 若しくは -S-S- であり、R₆ 及び R₇ は独立して水素、エチル若しくはメチルである。

特に好適なアルカノールは、構造式 (X X III) において



(X X III)

[式中、R₆ 及び R₇ はそれぞれ独立して水素、アルキル（好ましくは直鎖アルキル）、典型的には C₁～約 C₆ アルキル、好ましくは C₁～約 C₃ アルキル、特に好ましくは C₁～約 C₂ アルキルを示し；(a)、(b)、(c) 及び (d) はそれぞれ独立して 1～約 3 の範囲で変化する数値を示し、Z は -S-；-S-S-；-O-；及び >NR₈ から選択される結合基であり、ここで R₈ は水素、C₁～約 C₂ アルキル基、好ましくは C₁～約 C₁₈（たとえば C₁～約 C₄）アルキル基又は C₁～約 C₄ モノヒドロキシ置換アルキル基、好ましくは末端モノヒドロキシ置換アルキル基を示す]

によって示すことができる。好ましくは、R₆ 及び R₇ は同一であり、(b) 及び (d) により示される数値は (a) 及び (c) により示される数値と同じであって、ビス-アルカノールをもたらす。

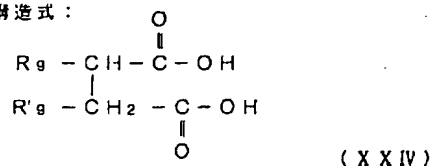
Z が -O- である場合、式 (X X III) はエチレングリコール及びその誘導体を示すことができ；Z が >NR₈ でありかつ R₈ がヒドロキシ置換若しくは水素である場合、式 (X X III) はジエタノールアミン及びその誘導体を示すことができ；R₈ がモノヒドロキシ置換アルキル、たとえば -CH₂- + 2 OH である場合、式 (X X III) はトリエタノール

(a)、(b)、(c) 及び (d) がそれぞれ 1 若しくは 2 であり、R₆ が水素若しくはメチルであり、かつ R₇ が水素、メチル若しくはエチルであり、Z が -S- であるようなチオアルカノールである。

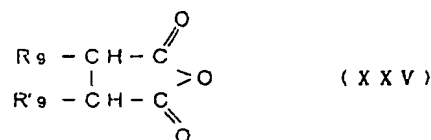
代表的アルカノールは 2, 2'-チオジエタノール；2, 2'-ジチオジエタノール；3, 3'-チオジプロパノール；3, 3'-ジチオジプロパノール；チオビス-エトキシエタノール；チオビス-イソプロポキシイソプロパノール；オキシ-ビス-エタノール；オキシ-ビス-エトキシエタノール；2, 2'-ジエタノールメタンアミン；2, 2'-ジエタノールエタンアミン；2, 2', 2"-トリエタノールアミン；2, 2'-ジエタノールアミン；及びその混合物を包含する。

(ii) ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質

アルカノールと反応させるヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質はそれぞれ構造式：



及び



- [式中、R⁹はC₁～C₆脂肪族ヒドロカルビル（たとえばメチル）又は水素であり、R₉はヒドロカルビル基、好ましくは脂肪族ヒドロカルビル基、典型的にはC₁₂～約C₅₀脂肪族炭化水素基（好ましくは直鎖脂肪族炭化水素基）
- 好ましくはC₁₆～約C₃₀脂肪族炭化水素基、特に好ましくはC₁₈～約C₂₂脂肪族炭化水素基である]

によって示することができる。脂肪族炭化水素基はシクロアルキルを包含するアルキル、好ましくは直鎖アルキル、アルケニル、好ましくは直鎖アルケニル、イソアルキル若しくはイソアルケニルとすることができる。

上記個数の炭素原子を有するオリゴマーも脂肪族ヒドロカルビル基として適しており、たとえばイソブテンのようなC₂～C₅モノオレフィンのオリゴマーも存在する。

R₉ヒドロカルビル基は好ましくは未置換の炭化水素基であるが、これは成分-1のモノ酸反応体のRに關し説明したような置換基、たとえば塩素、臭素、硫黄、燐、窒素若しくは酸素を有することができ、これらは最終生成物の用途に影響を与えない。好適置換基は、無水2-オキタデセニルチオコハク酸を例とする硫黄である。

ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質は、モノ不飽和ジカルボン酸物質をオレフィン、オリゴマーポリオレフィン又はその塩素化誘導体と当業界で知られた技術により反応させて製造することができる。

ジカルボン酸物質をここでは(i)モノ不飽和C₄～C₁₀、好ましくはC₄～C₅ジカルボン酸と規定し、ここで(a)

カルボキシル基は隣位（すなわち隣接する炭素原子に位置する）であり、かつ(b)前記隣接炭素原子の少なくとも一方、好ましくは両方は前記モノ不飽和の1部であり、又は(ii)上記(i)の無水物の誘導体又は上記(i)のC₁～C₅アルコール誘導モノー若しくはジエステルとして規定される。

この種の不飽和ジカルボン酸若しくは無水物及びそのエステルの例はフマル酸、イタコン酸、マレイン酸、無水マレイン酸、クロルマレイン酸、無水クロルマレイン酸及びマレイン酸ジメチルである。

オレフィン系炭化水素との反応に際し、ジカルボン酸物質のモノ不飽和は飽和される。たとえば、無水マレイン酸はヒドロカルビル置換された無水コハク酸となり、これは好適なヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質である。

さらに、コハク酸は対応無水物の加水分解により容易に製造される。成分-2の酸ノエステル化合物を製造する際に特に好適なものはC₁₈～C₂₂無水アルケニルコハク酸、たとえば無水オクタデセニルコハク酸である。反応が迅速となかつ水が発生しないため、酸無水物が好適である。

ここで使用する場合、式(X X X III)のアルカノールのZ基が実際に不活性である場合、「モノエステル」若しくは「半エステル」という用語は、等モル割合の前記アルカノールとヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質とから製造される生成物を意味し、すなわち1個の遊離ヒドロキシル基が残存するのに対し、「ジエステル」という用語は2:1のモル比の酸物質とアルコールとを用いた生成物を意味し、ここでア

ルカノールの各ヒドロキシル基はヒドロカルビル置換若しくはポリオレフィン置換ジカルボン酸物質でエステル化される。

実施態様3で使用するにはジカルボン酸物質の性質は、酸物質反応体の少なくとも1個の末端カルボキシル基を残留させて、これを成分-1における反応性アミノ基を中和するために使用するよう選択される。ジエステルが生成される場合、2個の遊離カルボキシル基が残留し、すなわちそれぞれから1個生成する。

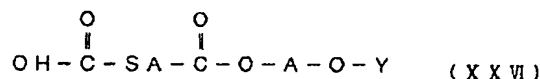
適量のヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質とアルカノールとを不活性有機溶剤若しくは希釈剤を用いて若しくは用いずに反応させると共に混合物を無水物のエステル化が完了するまで約50～150℃にて加熱しかつ攪拌することにより、モノー及びジエステルの生成が進行する。等モル量の各反応体は、典型的には主としてモノー（若しくは半ー）エステルを生成し、さらに2モルのヒドロカルビル置換カルボン酸物質をアルカノール1モル当りに反応させれば典型的にはジエステル物質を与える。さらに有用な生成物は、この種のモノー及びジエステルの混合物、並びに>NR₈を構成する場合Z基の性質に応じて金属塩モノエステル、ジエステル、エステルアミド及び（又は）トリエステルの混合物を包含する。

エステル化の反応時間は典型的には、約10～約30分間となるよう調節される。

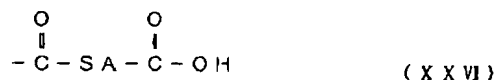
収率に關する限り、当モル比のアルカノール（Zが不活性である場合）とヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質との反

応は典型的には約80%のモノエステルと約20%のジエステルとを含有する生成物をもたらす。ジエステルは若干高い収率で生成され、ヒドロカルビル置換ジカルボン酸材料とアルコールとのモル比が2:1であれば、生成物の約90%がジエステルとなり、かつ約10%がモノエステルとなる。

上記に鑑み、ヒドロカルビル置換コハク酸反応体とアルコール（Zが不活性である場合）とから誘導された得られるエステル生成物の単純化した構造式は、次のように示すことができる：



[式中、SAは末端カルボキシル基を排除した上記式(X X IV)により示されるヒドロカルビル置換コハク酸成分を示し、(A)は末端ヒドロキシル基を排除した式(X X III)により示されるアルカノール成分を示し、Yは生成物が半エステルである場合には水素を示す]及び式(X X VI)

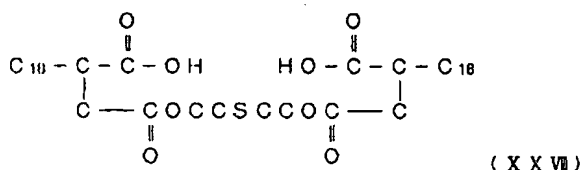


[この場合、生成物はジエステルである]。

R₉置換基の最小の炭素鎖長は、これを含む液体組成物がより低温度まで冷却される際に溶液から出る増々長い連鎖の傾向によって影響される。この種の置換基の不溶化はそ

10

10



によって示すことができる。

上記したように成分-1は、実施態様2において成分-2と混合して使用することができる。たとえば、成分-1と成分-2とを別々に潤滑油組成物（これは他の添加剤をも含有することができ）に別々に添加することができ、或いは潤滑油組成物に添加する前に至適で予備混合することもできる。

成分-1と成分-2との任意の重疊比をそれらが存在しない場合に較べ降膜改質を向上させる混合物として用いるが、この種の重疊比は典型的には約 0.2 : 1 ~ 約 1.2 : 1、好ましくは約 0.3 : 1 ~ 約 0.7 : 1、特に好ましくは約 0.4 : 1 ~ 約 0.7 : 1 (たとえば 0.6 : 1 ~ 約 0.7 : 1) の範囲で変化する。重疊%基準における成分-1と成分-2との組合せ物の俱につぎ、以下説明する。

紀ISA Tに関する単純化した構造式は上記式(XIX)により示され、成分-2は上記式(XXVII)によって示される。好ましくは約4モルの成分-2を各1モルの成分-1と混合する。1モルの前記成分-2は2当量の反応性カルボキシル基を含有し、かつ1モルの前記成分-1は約2当量の反応性第二アミノ基を有するので、成分-2：成分-1の当量比はモル比に等しい。たとえば、4：1のモル比は約300%の化学量論過剰量の成分-2を示す。

或いはモル基準で現して、成分-2：成分-1の有効なモル比は典型的には約60：1〜約0.33：1、好ましくは約10：1〜約1：1、特に好ましくは約5：1〜約2：1の範囲であつて、上記化学平衡の過剰量に依存する。

未反応の成分-1は分離静トルク(T_S)に対する抑圧作用を有することが判明した。

したがって、トランスミッション製造業者の特定要求、すなわち最小の分離静トルク要求に依り、塩形成に際し過剰量の成分-2を使用するのが有利である。

塩形成反応は溶剤の不存在下に行ないうるが、たとえばフタル酸ジヘキシル、トリデシルアルコール、アルキル芳香族化合物、希釈油及びその混合物のような溶剤を用いることもできる。

溶剤を用いない場合、得られる塩は粘性液となる。その結果、最終生成物を最終用途に適した任意適する溶剤で希釈することが望ましい。

本発明の実施態様 1 ~ 3 の摩耗改質剤は、たとえば動力伝

実施態様3に関する場形成

実施態様3の塩形成反応は、成分-2を成分-1と混合し、かつ得られた混合物を攪拌しながら典型的には約20〜約100℃、好ましくは約40〜約90℃、特に好ましくは約50〜約80℃の温度で典型的には約0.8〜約4.0時間、好ましくは約0.3〜約2.0時間、特に好ましくは約0.75〜約1時間にわたり加熱して行なわれる。より高い反応温度は、より短い反応時間を必要とする。

好ましくは、得られる生成混合物に未反応の成分-2をもたらず成分-1における反応性アミノ基(たとえば第二アミノ基)の個数に対し化学量論的過剰量の反応性カルボキシル基を与えるのに充分な成分-2を用いる。このような化学量論的過剰量の成分-2は典型的には約5%~約1000%、好ましくは50%~800%、特に好ましくは100%~600%の範囲である。

したがって、実施態様3につき成分2の任意の量を少なくとも或る程度の塩形成を生ぜしめるのに有効な成分1と反応せうが、この有効量は典型的には約 1.05 : 1.0~約 11 : 1、好ましくは約 1.5 : 1~約 9 : 1、特に好ましくは約 2 : 1~約 7 : 1のカルボキシル基(成分2における)と反応性アミノ基(成分1における)との当量比を与えるものと考えられる。

たとえば、成分-1が(a)3モルのイソステアリン酸を(b)1モルのテトラエチレンペンタミンと反応させた反応生成物(ここではISAT若しくはISA-TEPAと称するものを生成する)である実施態様3の好適範囲において、前

選液、特に自動車トランスミッション液のような油性物質に、
或いはこの種の液体を配合すべく使用する組成物及び濃厚物
に混入しかつ溶解させ若しくは分散させて使用される。

本発明による摩擦改質剤は、これら摩擦改質剤を溶解させ若しくは分散させるベース油を用いた潤滑油組成物に主たる用途を有する。

すなわち、本発明の潤滑油組成物を製造する際使用するのに適したベース油は火花点火及び圧縮点火内燃機関、たとえば自動車及びトラックエンジン、海上及び鉄道ディーゼルエンジンなどのクランクケース潤滑油として従来使用されているものを包含する。しかしながら、本発明の摩擦改質剤を、たとえば自動車トランスミッション液、トラクター液、万能トラクター液及び液压流体、強力液压流体、動力ステアリング液などの動力伝達液に従来用いられているベース油に使用して、特に有利な結果が得られる。

たとえば本発明の摩擦改質剤は、たとえばジカルボン酸とポリグリコールとアルコールとのアルキルエステル；ポリ α オレフィン、アルキルベンゼン、燐酸の有機エステル、ポリシリコーン油などの合成ベース油に好適に混入することができる。

天然ベース油は、その原料、たとえばパラフィン系、ナフテン系、混合パラフィン-ナフテン系などに関し、並びにその組成、たとえば蒸留範囲、直留若しくは熱分解、ヒドロフィニング、溶剤抽出などに関し、広範に変化する鉱物潤滑油を包含する。

より詳細には、本発明の組成物に使用しうる天然潤滑油に基づく原料は重質鉱物潤滑油又はパラフィン系、ナフテン系、アスファルト系又は混合ベース原料から誘導された蒸留油とすることができ、或いは所望に応じ各種の配合油、並びに残油、特にアスファルト成分が除去されたものを用いることもできる。石油は酸、アルカリ及び（又は）粘土、或いはたとえば塩化アルミニウムのような他の薬剤を用いる常法によって精製することができ、或いはたとえばフェノール、二酸化硫黄、フルフラール、ジクロルジエチルエーテル、ニトロベンゼン、クロトンアルデヒドなどの溶剤による溶剤抽出で製造された抽出油とすることもできる。

便利には、潤滑油ベース原料は典型的には 100℃にて約 2.5〜約 12、好ましくは約 3.5〜約 9 の粘度を有する。

たとえば本発明の摩改質剤は、典型的には多量の潤滑油と、前記添加剤の不存在の場合に比べ向上した摩改質特性を付与するのに有効な典型的には少量の摩改質剤とからなる潤滑油組成物として使用することができる。選択された種類の潤滑油組成物の特定要求を満たすべく選択される他の慣用の添加剤を所望に応じ含ませることもできる。

本発明の摩改質剤は油溶性、適する溶剤を用いて油中に分散性、或いは油中に安定分散性である。用錯としてここに用いる油溶性、溶解性又は安定分散性は、必ずしもこれら物質が全ゆる割合で油中に可溶性、分散性、混和性又は懸濁しうることを意味しない。しかしながら、これは混合物の各成分が油を用いる環境においてその目的とする効果を発揮する

のに十分な程度まで油中に溶解し或いは安定に分散しうることを意味する。さらに分散剤、摩改質剤及び（又は）他の添加剤の混入は、所望に応じ一層多量の特定反応生成物量の混入を可能にする。

本発明の摩改質剤添加剤は、任意便利な方法で潤滑油に混入することができる。たとえば、これらは典型的にはたとえばドデシルベンゼン若しくはナフテン系ベース原料のような適する溶剤により所望レベルの濃度にて油中に分散させ或いは溶解させて油に直接添加することができる。このような配合は 80〜100℃の高められた温度で行なうことができる。

本発明の添加剤のための潤滑油ベース原料は、典型的には潤滑油組成物（すなわち配合物）を形成すべく添加剤を混入することにより選択された機能を果たすのに適する。

上記したように、本発明の添加剤と組合せて使用するのに適した 1 種の広範な種類の潤滑油組成物はトラクター液、万能トラクター油などである。

本発明による添加剤の利点は、自動車トランスミッション液として使用するのに適した潤滑油に使用した場合に特に顕著である。

たとえば自動車トランスミッション液のような動力伝達液、並びに一般に潤滑油は典型的にはそれぞれこれらの化学的及び（又は）物理的性質を向上させるのに有用な多数の添加剤から配合される。添加剤は一般に、鉱油又は或る程度の他のベース油が存在する濃厚物パッケージとして販売される。自動車トランスミッション液における鉱物潤滑油は典型的には

精製炭化水素油、又は特定の液体の粘度要求に応じて選択された精製炭化水素油の混合物であるが、典型的には 100℃にて 2.5〜9、たとえば 3.5〜9cst の粘度範囲を有する。適するベース油は広範な種類の軽質炭化水素油、たとえばナフテン系ベース油、パラフィン系ベース油及びその混合物を包含する。

この種のパッケージ、並びに最終組成物に存在させうる代表的添加剤は粘度指数（V. I.）向上剤、腐蝕防止剤、酸化防止剤、摩改質剤、潤滑油流動向上剤、分散剤、消泡剤、耐摩耗剤、洗剤、金属錆止剤及びシール膨潤剤を包含する。

粘度改質剤は、高温及び低温操作性を潤滑油に付与すると共に低温にて許容しうる粘度若しくは流動性を示す。

V. I. 向上剤は一般に高分子量の炭化水素重合体又はより好ましくはポリエステルである。V. I. 向上剤はさらに、たとえば分散特性を付加するような他の性質若しくは機能を含むよう誘導化することもできる。

一般に、これら油溶性 V. I. 重合体は、ゲル透過クロマトグラフィー又は膜浸透法により測定して 10³〜10⁶、好ましくは 10⁴〜10⁶、たとえば 20,000〜250,000 の範囲の数平均分子量を有する。

適する炭化水素重合体の例は C₂〜C₃₀、たとえば C₂〜C₈ オレフィンの単独重合体、並びに 2 種若しくはそれ以上のこれら単独体の共重合体を包含し、前記オレフィンが α-オレフィン及び内部オレフィンの両者を包含し、直鎖若しくは分枝鎖の脂肪族、芳香族、アルキル芳香族、脂環式な

とすることができる。しばしば、これらはエチレンと C₃〜C₈ オレフィンとの共重合体、特に好ましくはエチレンとプロピレンとの共重合体である。他の重合体、たとえばポリイソブチレン、C₆ 及び高級 α-オレフィンの単独重合体及び共重合体、アタクチックポリプロピレン、水素化重合体及び共重合体、並びにスチレンとたとえばイソブレン及び（又は）ブタジエンとの三元重合体など他の重合体も使用することができる。

より詳細には、本発明における粘度指数向上剤として適した他の炭化水素重合体は、水素化若しくは部分水素化単独重合体、並びに共役ジエン及び（又は）モノビニル芳香族化合物と必要に応じ α-オレフィン若しくは低級アルケン、たとえば C₃〜C₁₈ α-オレフィン若しくは低級アルケンとのランダム、テーパード、星型若しくはブロック共重合体（三元重合体、四元重合体などを包含する）として記載しうるものを包含する。共役ジエンはイソブレン、ブタジエン、2,3-ジメチルブタジエン、ビバレン及び（又は）その混合物、たとえばイソブレン及びブタジエンを包含する。モノビニル芳香族化合物はビニルジエー若しくはポリ芳香族化合物、たとえばビニルナフタレン或いはビニルモノ、ジエー及び（又は）ポリ芳香族化合物の混合物を包含するが、好ましくはたとえばスチレン又はスチレンの α 炭素原子が置換されたアルキル化スチレン、たとえば α-メチルスチレン或いは環炭素で置換された、たとえば o-, m-, p-メチルスチレン、エチルスチレン、プロピルスチレン、イソプロピルスチレン、

ブチルスチレン、イソブチルスチレン、*t*-ブチルスチレン（たとえば*p*-*t*-ブチルスチレン）のようなモノビニルモノ芳香族化合物である。さらにビニルキシレン、メチルエチルスチレン及びエチルビニルスチレンも包含される。これらランダム、テーパード及びブロック共重合体に適宜含まれる α -オレフィン及び低級アルケン（好ましくはエチレン、プロピレン、ブテン、エチレン-プロピレン共重合体、イソブチレン、並びにその重合体及び共重合体を包含する。当業界で知られているように、これらランダム、テーパード及びブロック共重合体は比較的少量、すなわち約5モル%未満の他の共重合しうる単量体、たとえばビニルピリジン、ビニルラクタム、メタクリレート、塩化ビニル、塩化ビニリデン、酢酸ビニル、ステアリン酸ビニルなどを含むこともできる。

特定例はブタジエン及び（又は）イソブレンのランダム重合体、並びにイソブレン及び（又は）ブタジエンとスチレンとの重合体を包含する。典型的なブロック共重合体はポリスチレン-ポリイソブレン、ポリスチレン-ポリブタジエン、ポリスチレン-ポリエチレン、ポリスチレン-エチレン-プロピレン共重合体、ポリビニルシクロヘキサ-水素化ポリイソブレン及びポリビニルシクロヘキサ-水素化ポリブタジエンを包含する。テーパード重合体は当業界で知られた方法により製造される上記単量体の重合体を包含する。星型重合体は典型的には核とこの核に結合した高分子アームとからなり、これらアームは前記共役ジエン及び（又は）モノビニル芳香族単量体の単独重合体若しくは共重合体からなっている。

この種の共重合体は、好ましくはX線及び示差走査型熱測定法により決定して25重量%未満の結晶度を有する。エチレンとプロピレンとの共重合体が最も好適である。共重合体を形成すべく或いはエチレン及びプロピレンと組合せて使用することにより三元重合体、四元重合体などを生成させるべくプロピレンの代りに使用するのに適した他の α -オレフィンは1-ブテン、1-ペンテン、1-ヘキセン、1-ヘプテン、1-オクテン、1-ノネン、1-デセンなど；さらに分枝鎖 α -オレフィン、たとえば4-メチル-1-ペンテン、4-メチル-1-ヘキセン、5-メチルペンテン-1、4、4-ジメチル-1-ペンテン及び6-メチル-ヘプテン-1など、並びにその混合物を包含する。

エチレンと前記C₃~C₈の α -オレフィンと非共役ジオレフィン若しくはこれらジオレフィンの混合物との三元重合体、四元重合体なども使用することができる。非共役ジオレフィンの量は一般に、存在するエチレン及び α -オレフィンの全量に対し約0.5~20モル%、好ましくは約1~約7モル%の範囲である。

好適V. 1. 向上剤はポリエステル、特に好ましくはエチレン系不飽和C₃~C₈モノ-及びジカルボン酸、たとえばメタクリル酸及びアクリル酸、マレイン酸、無水マレイン酸、フマル酸などのポリエステルである。

使用しうる不飽和エステルの例は、少なくとも1個の炭素原子、好ましくは12~20個の炭素原子を有する脂肪族飽和モノアルコールのエステル、たとえばアクリル酸デシル、メタ

典型的には、星型重合体における脂肪族不飽和の少なくとも約80%及び芳香族不飽和の約20%が水素化より還元される。

この種の水素化重合体若しくは共重合体を開示した特許の代表例は次のものを包含する：米国特許第3,312,621号、第3,318,813号、第3,630,905号、第3,668,125号、第3,763,044号、第3,795,615号、第3,835,053号、第3,838,049号、第3,955,019号、第4,358,565号及び第4,557,849号。その開示を参考のためここに引用する。

重合体は、たとえば浸漬、押出、酸化若しくは熱分解によって分子量を減成することができ、さらに酸化して酸素を含有することもできる。さらに、たとえばエチレン-プロピレンと活性モノマー、たとえば無水マレイン酸との接グラフト化共重合体のような誘導化された重合体も包含され、さらにアルコール若しくはアミン、たとえばアルキレンポリアミン若しくはヒドロキシアミンと反応させることができ（たとえば米国特許第4,083,794号、第4,180,739号、第4,137,189号参照）、或いはエチレンとプロピレンとの共重合体を窒素化合物と反応させ或いはグラフト化させたものも包含され、たとえば米国特許第4,069,056号、第4,068,058号、第4,146,489号及び第4,149,984号に示されている。

適する炭化水素重合体は15~90重量%のエチレン、好ましくは30~80重量%のエチレンと10~85重量%、好ましくは20~70重量%の1種若しくはそれ以上のC₃~C₈、好ましくはC₃~C₁₈、より好ましくはC₃~C₈の α -オレフィンとを含有するエチレン共重合体である。必須ではないが、こ

クリル酸ラウリル、メタクリル酸セチル、メタクリル酸ステアリルなど、並びにその混合物を包含する。

他のエステルはC₂~C₂₂脂肪族若しくはモノカルボン酸のビニルアルコールエステル、好ましくは飽和エステル、たとえば酢酸ビニル、ラウリン酸ビニル、パルミチン酸ビニル、ステアリン酸ビニル、オレイン酸ビニルなど、並びにその混合物を包含する。ビニルアルコールエステルと不飽和酸エステルとの共重合体、たとえば酢酸ビニルとフマル酸ジアリルとの共重合体も使用することができる。

エステルは、さらに他の不飽和単量体、たとえばオレフィン類、たとえば不飽和エステル1モル当り或いは不飽和酸若しくは酸無水物1モル当り0.2~5モルのC₂~C₂₀脂肪族若しくは芳香族オレフィンと共重合させ、次いでエステル化することでもできる。たとえば、スチレンと無水マレイン酸との共重合体をアルコール及びアミンでエステル化することも知られている（たとえば米国特許第3,702,300号参照）。

この種のエステル重合体は、重合しうる不飽和窒素含有単量体とグラフト化させ或いはエステル共重合をさせてV. 1. 向上剤に分散性を付与することでもできる。分散性を付与するのに適した不飽和窒素含有モノマーの例は4~20個の炭素原子を有するもの、たとえばアミノ置換オレフィン、たとえば*p*-(β -ジエチルアミノエチル)スチレン；重合しうるエチレン系不飽和置換基を有する塩基性窒素含有複素環化合物、たとえばビニルピリジン、並びにビニルアルキルピリジン、たとえば2-ビニル-5-エチルピリジン、2-メチル-5

・1-ビニルピリジン、2-ビニル-ピリジン、3-ビニル-ピリジン、4-ビニル-ピリジン、3-メチル-5-ビニル-ピリジン、4-メチル-2-ビニル-ピリジン、4-エチル-2-ビニル-ピリジン及び2-ブチル-5-ビニル-ピリジンなどを包含する。

N-ビニルラクタムも適してあり、たとえばN-ビニルピロリドン若しくはN-ビニルピペリドンがある。

ビニルピロリドンが好適であり、たとえばN-ビニルピロリドン、N-(1-メチル-ビニル)ピロリドン、N-ビニル-5-メチルピロリドン、N-ビニル-3,3-ジメチルピロリドン、N-ビニル-5-エチルピロリドンなどを例とする。

腐蝕防止剤としても知られる腐蝕防止剤は、液体と接触する非鉄金属自身の劣化を減少させる。腐蝕防止剤の例はホスホスルフルリル炭化水素、並びにホスホスルフルリル炭化水素とアルカリ土類金属炭酸化物若しくは水酸化物との好ましくはアルキル化フェノール若しくはアルキルフェノールチオエーテルの存在下における、さらに好ましくは二酸化炭素の存在下における反応により得られる生成物である。上記したように、ホスホスルフルリル炭化水素は、適する炭化水素、たとえばテルペン、C₂~C₆オレフィン重合体の重質石油フラクション、たとえばポリイソブチレンを5~30重量%の量のスルフィドと0.5~15時間にわたり150~400°Fの範囲の温度で反応させて製造される。ホスホスルフルリル炭化水素の中和は、米国特許第2,969,324号公報に教示されたように

行なうことができる。

他の適する腐蝕防止剤は銅腐蝕防止剤を包含し、1,3,4-チアジアゾール、たとえばC₂~C₃₀アルキル、アリール、シクロアルキル、アラルキル及びアルカリールモノ-、ジ-、トリ-若しくはテトラ-又はチオ-二置換誘導体のヒドロカルビル-チオ二置換誘導体を包含する。

この種の物質の代表例は2,5-ビス(オクチルチオ)-1,3,4-チアジアゾール;2,5-ビス(オクチルジチオ)-1,3,4-チアジアゾール;2,5-ビス(オクチルトリチオ)-1,3,4-チアジアゾール;2,5-ビス(オクチルテトラチオ)-1,3,4-チアジアゾール;2,5-ビス(ノニルチオ)-1,3,4-チアジアゾール;2,5-ビス(ドデシルジチオ)-1,3,4-チアジアゾール;2-ドデシルジチオ-5-フェニルジチオ-1,3,4-チアジアゾール;2,5-ビス(シクロヘキシルジチオ)-1,3,4-チアジアゾール;並びにその混合物を包含する。

好適な銅腐蝕防止剤は、たとえば米国特許第2,719,125号、第2,719,126号及び第3,087,932号に記載されたような1,3,4-チアジアゾールの誘導体であり、特に好適な化合物は2,5-ビス(1-オクチルジチオ)-1,3,4-チアジアゾール(アモコ150として市販されている)、及び2,5-ビス(1-ノニルジチオ)-1,3,4-チアジアゾール(アモコ158として市販されている)である。

この種の物質の製造は、さらに米国特許第2,719,125号、

第2,719,126号、第3,087,932号及び第4,410,436号に記載されており、その開示を参考のためここに引用する。

酸化防止剤は鉱油が使用中に劣化する傾向を減少させ、この劣化はたとえばスラッジ及び金属表面上のワニス沈着物のような酸化生成物により及び粘度上昇により証明される。この種の酸化防止剤は好ましくはC₅~C₁₂アルキル側鎖を有するアルキルフェノールチオエーテルのアルカリ土類金属塩を包含し、たとえばカルシウムノニルフェノールスルフィド、バリウム1-オクチルフェノールスルフィド、アリールアミン、たとえばジオクチルフェニルアミン、フェニル- α -ナフチルアミン、ホスホスルフルリル化され又はスルフルリル化された炭化水素などを包含する。

摩擦改質剤はトランスミッション製造業者により要求される適切な摩擦特性をATFに付与するよう作用し、ここに説明した本発明の添加剤は唯一の摩擦改質剤でないにせよ少なくとも主たる摩擦改質剤として使用することを意図することに注目されよう。

本発明の添加剤と組合せて使用しうる適する摩擦改質剤の代表例はたとえば脂肪酸エステル、アミドアミド及びN-脂族ジエタノールアミンを開示した米国特許第3,933,659号;ポリイソテニル無水コハク酸-アミノアルカノールのモリブデン錯体を記載した米国特許第4,176,074号;二量脂肪酸のグリセリンエステルを開示した米国特許第4,105,571号;アルカンホスホン酸塩を開示した米国特許第3,779,928号;アルカンホスホン酸塩を開示した米国特許第3,778,928号;

ホスホネートとオレアミドとの反応生成物を開示した米国特許第3,778,375号;S-カルボキシアルキレンヒドロカルビルスクシナミン酸及びその混合物を開示した米国特許第3,852,205号;N-(ヒドロキシアルキル)アルケニルスクシナミン酸若しくはスクシニミドを開示した米国特許第3,879,306号;ジ- (低級アルキル)ホスファイトとエポキシドとの反応生成物を開示した米国特許第3,932,290号;並びにホスホスルフルリル化N-(ヒドロキシアルキル)アルケニルスクシニミドの酸化アルキレンアダクトを開示した米国特許第4,028,258号にも見られ、これらは全て自動車トランスミッション液に摩擦改質剤として使用される。上記特許の開示を参考のためここに引用する。

上記したように、補助摩擦改質剤を使用する必要がなく、実際に本発明の組成物から排除しうるのが本発明の重要な利点である。

分散剤は使用の際の酸化から生ずる油不溶物を液体中に懸濁状態で維持し、したがってスラッジ凝集及び沈澱を防止する。適する分散剤は、たとえば灰分生成型若しくは無灰分型の分散剤を包含し、後者の種類が好適である。

灰分生成分散剤はスルホン酸、カルボン酸若しくは有機燐酸によるアルカリ金属若しくはアルカリ土類金属の油溶性の中性及び塩基性塩を例とし、前記有機燐酸は少なくとも1個の直接的炭素-燐結合を特徴とし、たとえばオレフィン重合体(たとえば1,000の分子重を有するポリイソブテン)をたとえば三塩化燐、七硫化燐、五硫化燐、三塩化燐及び硫黄、

白色燐及びハロゲン化硫黄又は塩化ホスホロチオン酸のようなホスホリル化剤で処理して製造される。

「塩基性塩」という用語は、金属が有機酸基よりも化学量論上多量に存在する金属塩を意味するよう使用される。塩基性塩を製造するための一般的に用いられる方法は、酸の鉱油溶液を化学量論的過剰の金属中和剤、たとえば金属酸化物、水酸化物、炭酸塩、重炭酸塩若しくは硫化物と共に約50℃の温度で加熱しかつ得られた物質を濾過することを含む。大過剰の金属の混入を促進するための中和工程における「促進剤」の使用も知られている。促進剤として有用な化合物の例はフェノール系物質、たとえばフェノール、ナフトール、アルキルフェノール、チオフェノール、硫化アルキルフェノール及びホルムアルデヒドとフェノール系物質との縮合生成物：アルコール類、たとえばメタノール、2-プロパノール、オクチルアルコール、セロソルブ、エチレングリコール、ステアリルアルコール及びシクロヘキシルアルコール；並びにアミン類、たとえばアニリン、フェニレンジアミン、フェニルβ-ナフチルアミン及びドデシルアミンを包含する。塩基性塩を製造するための特に効果的な方法は、酸を過剰の塩基性アルカリ土類金属中和剤及び少なくとも1種のアルコール促進剤と混合しかつこの混合物をたとえば60～200℃のような高められた温度で炭酸化することからなっている。この種の物質は、洗剤及び金属錆止剤に関連して上記した通りである。

最も好適な灰分生成洗剤はスルホン酸の金属塩、アルキルフェノール、硫化アルキルフェノール、アルキルサリチレー

ト、ナフテネート及びその他の油溶性モノー及びジ-カルボン酸を包含する。高塩基性（すなわち過塩基性）の金属塩、たとえば高塩基性アルカリ土類金属スルホン酸塩（特にCa及びMg塩）が、しばしば洗剤として使用される。これらは一般に、油溶性スルホネート若しくはアルカリールスルホン酸と存在するスルホン酸の完全中和に要するよりも過剰のアルカリ土類金属化合物とからなる混合物を加熱し、次いで過剰の金属を二酸化炭素と反応させて所望の過塩基性を与えることにより分散した炭酸塩錯体を形成することにより製造される。スルホン酸は、典型的にはアルキル置換芳香族炭化水素、たとえば蒸留及び（又は）抽出による或いは芳香族炭化水素のアルキル化による石油の分別によって得られたもの、たとえばベンゼン、トルエン、キシレン、ナフタレン、ジフェニル及びハロゲン誘導体、たとえばクロルベンゼン、クロルトルエン及びクロルナフタレンをアルキル化して得られたものをスルホン化して得られる。アルキル化は触媒の存在下に約3～30個より多い炭素原子を有するアルキル化剤、たとえばハロパラフィン、パラフィンの脱水素によって得られるオレフィン、ポリオレフィン、たとえばエチレン、プロピレンなどからの重合体を用いて行なうことができる。アルカリールスルホネートは一般に約9～約70個若しくはそれ以上の炭素原子、好ましくは約16～約50個の炭素原子をアルキル置換芳香族基1個当りに有する。

これらアルカリールスルホン酸を中和してスルホネートを生成させる際に使用しうるアルカリ土類金属化合物はマグネ

シウム、カルシウム及びバリウムの酸化物及び水酸化物、アルコキシド、炭酸塩、カルボン酸塩、硫化物、ヒドロスルフィド、硝酸塩、硼酸塩及びエーテルを包含する。その例は酸化カルシウム、水酸化カルシウム、酢酸マグネシウム及び醋酸マグネシウムである。上記したように、アルカリ土類金属化合物は、アルカリールスルホン酸の完全中和に要する過剰の量で使用される。一般に、その量は約100～約220%であるが、完全中和に要する化学量論量の金属の少なくとも125%を使用するのが好適である。

塩基性アルカリ土類金属アルカリールスルホネートの各種の他の製造が、たとえば米国特許第3,150,088号及び第

3,150,089号公報に記載されたように知られており、ここで過塩基性は炭化水素溶剤／希釈剤油におけるアルカリールスルホネートによるアルコキシド-カーボネート錯体の加水分解により達成される。

本発明に関し使用するのに好適な分散剤である無灰分分散剤は、その構成に応じ分散剤が燃焼に際し不揮発性物質、たとえば酸化燐素若しくは五酸化燐を生成するという事実にも拘らずこのように呼ばれる。しかしながら、これらは一般に金属を含有せず、したがって燃焼に際し金属含有灰分を生成しない。無灰分分散剤の多くの種類が当業界で知られており、そのいずれも本発明の潤滑組成物に使用するのに適している。下記するものがその例である：

1. 少なくとも約30個、好ましくは少なくとも約50個の炭素原子を有するカルボン酸（若しくはその誘導体）と窒素

含有化合物、たとえばアミン、有機ヒドロキシ化合物、たとえばフェノール及びアルコール及び（又は）塩基性有機物質との反応生成物。これら「カルボキシル分散剤」の例は、たとえば英国特許第1,306,529号、並びに米国特許第3,272,746号、第3,341,542号、第3,454,607号及び第4,854,403号各公報に記載されている。

より詳細には、窒素-若しくはエステル-含有の無灰分分散剤は、長鎖ヒドロカルビル置換モノー及びジ-カルボン酸若しくは無水物又はそのエステル誘導体の油溶性塩、アミド、イミド、オキサゾリン及びエステル又はその混合物よりなる群から選択されるものを含み、ここで前記長鎖ヒドロカルビル基は典型的にはC₂～C₁₀、たとえばC₂～C₅モノオレフィンの重合体であって、この重合体は約700～5000の数平均分子量を有する。

分散剤を作成するため使用しうる長鎖ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質は長鎖炭化水素重合体、一般にポリオレフィンと（i）モノ不飽和C₄～C₁₀ジカルボン酸〔ここで（a）カルボキシル基は隣位（すなわち隣接炭素原子に位置する）であり、かつ（b）前記隣接炭素原子の少なくとも一方、好ましくは両方は前記モノ不飽和の1部である〕との、或いは（ii）たとえば無水物のような上記（i）の誘導体又は上記（i）のC₄～C₅アルコール誘導モノー若しくはジ-エステルとの反応生成物を包含する。炭化水素重合体との反応に際し、ジカルボン酸物質のモノ不飽和は飽和される。たとえば、無水マレイン酸はヒドロカルビル置換された無水

コハク酸となる。

典型的には、約 0.7~約 4.0 (たとえば 0.8~2.6)、好ましくは約 1.0~約 2.0、特に好ましくは約 1.1~約 1.7モルの前記不飽和 C₄~C₁₀ジカルボン酸物質を、添加ポリオレフィン1モル当りに反応器に添加する。

一般に、必ずしも全部のポリオレフィンが不飽和酸若しくは誘導体と反応せず、ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質は未反応ポリオレフィンを含有する。この未反応ポリオレフィンは典型的には反応混合物から除去されず(何故なら、この種の除去は困難であり、産業上不可能であるから)、かつ未反応のモノ不飽和 C₄~C₁₀ジカルボン酸物質がストリッピングされた生成混合物をその後のアミン若しくはアルコールとの反応に後記するように使用して分散剤を作成する。

反応に添加される(反応を受けても受けなくても)ポリオレフィン1モル当りに反応したジカルボン酸、無水物若しくはエステル平均分子数の特性化を、ここでは官能価として規定する。この官能価は、(i)水酸化カリウムを用いる得られた生成混合物の鹼化数の測定、及び(ii)当業界で周知された技術を用いる添加重合体の数平均分子量に基づいている。官能価は、単に得られた生成混合物に関し規定される。したがって、得られた生成混合物に含有される反応ポリオレフィンの量をその後に変更し、すなわち当業界で知られた技術により増加させ若しくは減少させうるが、この種の改変は上記官能価を変化させない。「ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質」という用語は、この種の改変を受けても受けなく

ても生成混合物を意味することを意図する。

したがって、ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質の官能価は典型的には少なくとも約 0.5、好ましくは少なくとも約 1.8、特に好ましくは少なくとも約 0.9であり、典型的には約 0.5~約 2.8 (たとえば 0.6~2)、好ましくは約 0.8~約 1.4、特に好ましくは約 0.9~約 1.3の範囲である。

この種の不飽和モノー及びジカルボン酸若しくは無水物及びそのエステルの例はフマル酸、イタコン酸、マレイン酸、無水マレイン酸、クロルマレイン酸、無水クロルマレイン酸、アクリル酸、メタクリル酸、クロトン酸、桂皮酸などである。

不飽和ジカルボン酸若しくはその誘導体と反応させるのに好適なオレフィン重合体は、多量量の C₂~C₁₀、たとえば C₂~C₅モノオレフィンを含む重合体である。この種のオレフィンはエチレン、プロピレン、ブチレン、イソブチレン、ペンテン、オクテン-1、スチレンなどを包含する。重合体はたとえばポリイソブチレンのような単独重合体、並びにこの種のオレフィン類の2種若しくはそれ以上の共重合体、たとえばエチレンとプロピレンとの共重合体；ブチレンとイソブチレンとの共重合体；プロピレンとイソブチレンとの共重合体などすることができる。他の共重合体は、少量量の共重合体モノマー、たとえば 1~10モル%が C₄~C₁₈非共役ジオレフィンであるもの、たとえばイソブチレンとブタジエンとの共重合体又はエチレンとプロピレンと1,4-ヘキサジエンとの共重合体などを包含する。

或る種の場合、オレフィン重合体は完全に飽和されてもよ

く、たとえば分子量を調節するための調節剤として水素を用いるチーグラー・ナッタ合成により作成されたエチレン-プロピレン共重合体がある。

分散剤中に使用されるオレフィン重合体は一般に約 700~約 5,000、より一般に約 800~約 3000の範囲の数平均分子量を有する。特に有用なオレフィン重合体は約 900~約 2500の範囲の数平均分子量を有すると共に、重合体連鎖1個当たりほぼ1個の末端二重結合を有する。高能力分散剤添加物に特に有用な出発物質はポリイソブチレンである。この種の重合体に関する数平均分子量は、幾つかの公知技術で決定することができる。この種の決定の便利な方法はゲル透過クロマトグラフィー(GPC)であって、この方法はさらに分子量分布の情報をも与える[W. W. ヤウ、J. J. カークランド及びD. D. ブライ、「モダン・サイズ・エクスクルージョン・リキッド・クロマトグラフィー」、ジョン・ウィリー・アンド・サンズ社、ニューヨーク(1979)参照]。

オレフィン重合体を C₄~C₁₀不飽和ジカルボン酸、無水物若しくはエステルと反応させる方法は当業界で知られている。たとえば、オレフィン重合体とジカルボン酸若しくは無水物とを単に一緒に米国特許第 3,361,373号及び第 3,401,118号公報に開示されたように加熱して熱「エン」反応を生ぜしめる。或いは、オレフィン重合体を先ず最初にハロゲン化し、たとえば重合体の重量に対し約 1~8重量%、好ましくは 3~7重量%塩素若しくは臭素まで塩素化若しくは臭素化することができ、その間塩素若しくは臭素をポリオレフィン中に

60~250℃、たとえば 120~160℃の温度にて約 0.5~10時間、好ましくは 1~7時間にわたり通過される。次いで、ハロゲン化された重合体を充分量の不飽和酸若しくは誘導体と 100~250℃、一般に約 180~235℃にて約 0.5~10時間、たとえば 3~8時間にわたり反応させることができ、かくして得られた生成物は所望モル数の不飽和酸若しくは誘導体をハロゲン化重合体1モル当りに含有する。この一般的種類の方法は米国特許第 3,087,936号、第 3,172,892号、第 3,272,746号などに教示されている。

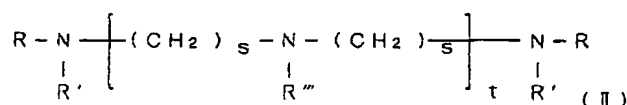
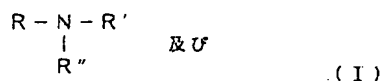
或いは、オレフィン重合体と不飽和酸若しくは誘導体とを混合すると共に、加熱しながら塩素を熱物質に添加する。この種類の方法は米国特許第 3,215,707号、第 3,231,587号、第 3,912,764号、第 4,110,349号及び英国特許第 1,440,219号各公報に開示されている。

ハロゲンを使用することにより、ポリオレフィン(たとえばポリイソブチレン)の約65~95重量%が一般にジカルボン酸若しくは誘導体と反応する。ハロゲン若しくは触媒の使用なしに熱反応を行なうと、一般にポリイソブチレンの約50~75重量%しか反応しない。塩素化は反応性を増大させるのに役立つ。

少なくとも1種のヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質を少なくとも1種のアミン、アルコール(ポリオールを包含する)、アミノアルコールなどと混合して、分散剤添加物を生成させる。酸物質をさらに反応させる(たとえば中和する場合、一般に多量割合の少なくとも50%の酸生成単位-全酸

単位が反応する。

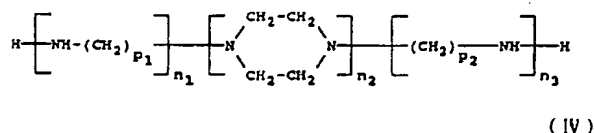
ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質を中和するための求核性反応体として有用なアミン化合物はモノー及び好ましくはポリアミン、特に好ましくは約 2~60個、好ましくは 2~40個 (たとえば 3~20個) の全炭素原子と約 1~12個、好ましくは 3~12個、特に好ましくは 3~9個の窒素原子とを分子内に有するポリアルキレンポリアミンを包含する。これらアミンはヒドロカルビルアミンとすることができ、或いは他の基、たとえばヒドロキシ基、アルコキシ基、アミド基、ニトリル、イミダゾリン基などを含むヒドロカルビルアミンとすることもできる。1~6個のヒドロキシ基、好ましくは1~3個のヒドロキシ基を有するヒドロキシルアミンが特に有用である。好適アミンは脂肪族飽和アミンであって、一般式:



〔式中、R、R'、R'' 及び R''' は独立して水素: C₁ ~ C₂ 直鎖若しくは分枝鎖アルキル基; C₁ ~ C₁₂ アルコキシ C₂ ~ C₆ アルキレン基; C₂ ~ C₁₂ ヒドロキシアミノアルキレン基; 及び C₁ ~ C₁₂ アルキルアミノ C₂ ~ C₆ アルキレン基よりなる群から選択され; さらに R''' は

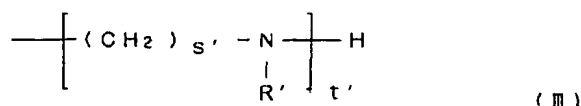
1, 4-ジアミノブタン; 1, 6-ジアミノヘキサン; ポリエチレンアミン、たとえばジエチレントリアミン; トリエチレンテトラミン; テトラエチレンペンタミン; ポリプロピレンアミン、たとえば 1, 2-プロピレンジアミン; ジー (1, 2-プロピレン) トリアミン; N, N-ジメチル-1, 3-ジアミノプロパン; N, N-ジ (2-アミノエチル) エチレンジアミン; N, N-ジ (ヒドロキシエチル) -1, 3-プロピレンジアミン; 3-オキシプロピルアミン; N-オキシ-1, 3-プロパンジアミン; トリスヒドロキシメチルアミノメタン (THAM); ジイソプロパノールアミン; ジエタノールアミン; トリエタノールアミン; モノ-、ジ-及びトリ-タロウアミン; アミノモルホリン、たとえば N- (3-アミノプロピル) モルホリン; 並びにその混合物。

他の有用なアミン化合物は次のものを包含する: たとえば 1, 4-ジ (アミノメチル) シクロヘキサンのような脂環式ジアミン及びたとえばイミダゾリンのような複素環式窒素化合物、並びに一般式 (V):



〔式中、p₁ 及び p₂ は同一若しくは異なるものであってそれぞれ 1~4 の数値を有し、n₁、n₂ 及び n₃ は同一

式:



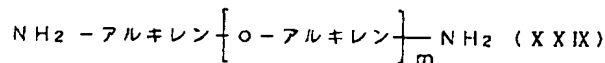
の基を含むこともでき、ここで R' は上記の意味を有し、s 及び s' は同一若しくは異なる 2~6、好ましくは 2~4 の数値とすることができ、t 及び t' は同一若しくは異なる 0~10、好ましくは 2~7、特に好ましくは約 3~7 の数値とすることができ、ただし t と t' との合計は 15 以下である]

のものを包含する。容易な反応を確保するには R、R'、R''、R'''、s、s'、t 及び t' を典型的には少なくとも 1 個の第一若しくは第二アミン基、好ましくは少なくとも 2 個の第一若しくは第二アミン基を式 II 及び III の化合物に与えるのに充分となるよう選択するのが好適である。これは、前記 R、R'、R'' 若しくは R''' 基の少なくとも 1 種を水素として選択し或いは式 III における t を少なくとも R''' が H である場合又は IV 成分が第二アミノ基を有する場合には少なくとも 1 とすることにより達成される。上記式の最も好適なアミンは式 III によって示され、少なくとも 2 個の第一アミン基と少なくとも 1 個、好ましくは少なくとも 3 個の第二アミン基とを有する。

限定はしないが適するアミン化合物の例は次のものを包含する: 1, 2-ジアミノエタン; 1, 3-ジアミノプロパン;

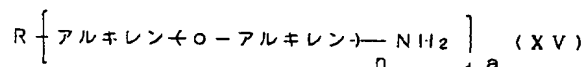
若しくは異なるものであってそれぞれ 1~3 の整数である] の N-アミノアルキルピペラジン。限定はしないがこの種のアミンの例は 2-ペンタデシルイミダゾリン; N- (2-アミノエチル) ピペラジンなどを包含する。アミン化合物の市販混合物も有利に使用することができる。たとえば、アルキレンアミンを製造するための 1 つの方法は、アルキレンジハライド (たとえば二塩化エチレン若しくは二塩化プロピレン) をアンモニアと反応させて窒素対がアルキレン基により結合されたアルキレンアミンの複合混合物をもたらす、たとえばジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン及び異性体ピペラジンのような化合物を生成させる。平均して約 5~7 個の窒素原子を 1 分子当りに有する低コストのポリ (エチレンアミン) 化合物が、たとえば「ポリアミン H」、「ポリアミン 400」、「ダウポリアミン E-100」などの商品名で市販されている。

さらに、有用なアミンはたとえば式:



〔式中、m は約 3~70、好ましくは 10~35 の数値を有する〕

及び式



〔式中、 $[n]$ は約1~40の数値を有し、ただし全 n の合計は約3~約70、好ましくは約5~約35であり、 R は10個までの炭素原子を有する多価飽和炭化水素基であって、 R 基における置換基の個数は3~6の数である $[a]$ の数値により示される〕

のようなポリオキシアルキレンポリアミンを包含する。式 $XXIX$ 若しくは XV におけるアルキレン基は約2~7個、好ましくは約2~4個の炭素原子を有する直鎖若しくは分枝鎖とすることができる。

上記式 $XXIX$ 若しくは XV のポリオキシアルキレンポリアミン、好ましくはポリオキシアルキレンジアミン及びポリオキシアルキレントリアミンは約200~約4000、好ましくは約400~約2000の範囲の平均分子量を有することができる。好適ポリオキシアルキレンポリアミンはポリオキシエチレン及びポリオキシプロピレンジアミン、並びにポリオキシジプロピレントリアミンを包含し、約200~2000の範囲の平均分子量を有する。ポリオキシアルキレンポリアミンは市販されており、たとえばシェファード・ケミカル・カンパニー社から「ジェファミンD-230、D-400、D-1000、D-2000、D-403」などの商品名で入手することができる。

アミンは容易にヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質、たとえばアルケニル無水コハク酸と反応し、その際5~95重量%の前記ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質を含有する油溶液を約100~250℃、好ましくは125~175℃の温度まで一般に1~10時間、たとえば2~6時間にわたり所望量の水

が除去されるまで加熱する。加熱は、好ましくはアミドと塩とではなくイミド又はイミドとアミドとの混合物の生成を促進するよう行なわれる。ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質とアミン並びにここに記載した他の求核性反応体の当量との反応比は、反応体及び形成される結合の種類に応じて著しく変化することができる。一般に0.1~1.0、好ましくは約0.2~0.6、たとえば0.4~0.6当量のジカルボン酸単位含有量(たとえば置換無水コハク酸含有量)を求核性反応体、たとえばアミンの反応当量当りに使用する。たとえば約0.8モルのペンタミン(2個の第一アミン基と5反応当量の窒素とを1分子当りに有する)を好ましくは用いてアミドとイミドとの混合物まで変換し、すなわちこれはポリオレフィンと無水マレイン酸との反応から生ずる1.6の官能価を有する相成物となる。すなわち、好ましくはペンタミンを約0.4当量〔すなわち $1.6 \div (0.8 \times 5)$ 当量〕の無水コハク酸単位をアミンの1窒素反応当量当りに与えるのに充分な量で使用する。

無灰分分散剤エステルは、上記長鎖ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質とヒドロキシ化合物、たとえば一価及び多価アルコール若しくは芳香族化合物、たとえばフェノール及びナフトールなどとの反応から誘導される。多価アルコールが最も好適なヒドロキシ化合物であり、好ましくは2~約10個のヒドロキシ基を有し、たとえばエチレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、テトラエチレングリコール、ジプロピレングリコール、並びにアルキレン

基が2~約8個の炭素原子を有するような他のアルキレングリコールである。他の有用な多価アルコールはグリセリン、グリセリンモノオレイン酸エステル、グリセリンモノステアリン酸エステル、グリセリンモノメチルエーテル、ペンタエリスリトール、ジバンタエリスリトール及びその混合物を包含する。

さらにエステル分散剤は、たとえばアリルアルコール、シンナミルアルコール、プロパルギルアルコール、1-シクロヘキサ-3-オール及びオレイルアルコールのような不飽和アルコールから誘導することもできる。本発明のエステルを生成しうる他の種類のアルコールはエーテルアルコール及びアミノアルコールを包含し、たとえばオキシアルキレン、オキシアリーレン、アミノアルキレン及びアミノアリーレン置換アルコールを包含し、1個若しくはそれ以上のオキシアルキレン、オキシアリーレン、アミノアルキレン若しくはアミノアリーレン基を有する。これらはセロソルブ、カルピトール、 N, N, N', N' -テトラヒドロキシトリメチレンジアミン、並びにアルキレン基が1~約8個の炭素原子を有する約150個までのオキシアルキレン基を持ったエーテルアルコールを例とする。

エステル分散剤はコハク酸のジエステル若しくは酸性エステル、すなわち部分エステル化されたコハク酸；部分エステル化された多価アルコール若しくはフェノール、すなわち遊離アルコール若しくはフェノールヒドロキシ基を有するエステルとすることができる。上記エステルの混合物も本発明

の範囲内であると考えられる。

エステル分散剤は、たとえば米国特許第3,381,022号及び第3,836,471号各公報に示されたような幾つかの公知方法の1種で製造することができる。

上記長鎖ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質と反応させて分散剤を形成しうるヒドロキシアミンは2-アミノ-1-ブタノール、2-アミノ-2-メチル-1-プロパノール、 p -(β -ヒドロキシエチル)-アニリン、2-アミノ-1-プロパノール、3-アミノ-1-プロパノール、2-アミノ-2-メチル-1, 3-プロパンジオール、2-アミノ-2-エチル-1, 3-プロパンジオール、 N -(β -ヒドロキシプロピル)- N' -(β -アミノエチル)-ピペラジン、トリス(ヒドロキシメチル)アミノメタン(トリスメチロールアミノメタンとしても知られる)、2-アミノ-1-ブタノール、エタノールアミン、 β -(β -ヒドロキシエチル)-エチルアミンなどを包含する。これら若しくは同様なアミンの混合物も用いることができる。ヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質との反応に適する求核性反応体の上記説明はアミン、アルコール及び混合アミン及びヒドロキシ含有反応性官能基の化合物、すなわちアミノアルコールをも包含する。

無灰分分散剤の好適性は、無水コハク酸基で置換されかつ前記ポリエチレンアミン、たとえばテトラエチレンペンタミン、ペンタエチレンヘキサミン、ポリオキシエチレン及びポリオキシプロピレンアミン、たとえばポリオキシプロピレン

ジアミン、トリスメチロールアミノメタン又は上記アルコール、たとえばペンタエリスリトール及びその組合せと反応させたポリイソブチレンから誘導されるものである。特に好適な分散剤の1種は、無水コハク酸基で置換されかつ(i)ヒドロキシ化合物、たとえばペンタエリスリトール、(ii)ポリオキシアルキレンポリアミン、たとえばポリオキシプロピレンジアミン、及び(又は)(iii)ポリアルキレンポリアミン、たとえばポリエチレンジアミン若しくはテトラエチレンペンタミン(P I B S A - T E P Aと称する)と反応させたポリイソブチレンから誘導されるものを包含する。他の好適種類の分散剤は、(i)ポリオキシアルキレンポリアミン、たとえばテトラエチレンペンタミン、及び(又は)(ii)多価アルコール若しくはポリヒドロキシ置換脂肪族第一アミン、たとえばペンタエリスリトール若しくはトリスメチロールアミノメタンと反応させたポリイソブチレン無水コハク酸から誘導されるものを包含する。

2. 比較的高分子量の脂肪族若しくは脂環式ハライドとアミン、好ましくはポリアルキレンポリアミンとの反応生成物。これらは「アミン分散剤」として特性化され、その例はたとえば米国特許第 3,275,554号、第 3,454,555号及び第 3,565,804号公報に記載されている。

3. アルキル基が少なくとも約30個の炭素原子を有するアルキルフェノールとアルデヒド(特にホルムアルデヒド)及びアミン(特にポリアルキレンポリアミン)との反応生成物。これは「マンニヒ分散剤」として特性化される。次の

する)に教示されている。これは、選択された窒素分散剤を酸化窒素、ハロゲン化窒素、硝酸及び硫酸のエステルよりなる群から選択された硝酸化合物で前記窒素分散剤の各1モルにつき約0.1原子比の窒素～全窒素分子の窒素の各原子比につき約20原子比の硝酸を与えるような量で処理して容易に遠成される。一般に、硝酸分散剤は前記硝酸窒素分散剤の全重量に対し約0.05～2.0重量%、たとえば0.05～0.7重量%の硝酸を含有する。脱水された硝酸重合体[主として(HBO₂)₃]として生成物中に存在すると思われる硝酸は、アミン塩(たとえば前記ジイミドのメタ硝酸塩)として分散剤イミド及びジイミドに結合すると思われる。

処理は、約0.05～4重量%、たとえば1～3重量%(前記窒素分散剤の重量に対し)の前記硝酸化合物、好ましくは特に一般にスラリーとして添加される硝酸を前記窒素分散剤に添加すると共に攪拌しながら約135～190℃、たとえば

140～170℃にて1～5時間にわたり加熱し、次いで前記温度範囲で窒素ストリッピングすることにより容易に行なわれる。或いは、硝酸処理は、硝酸をジカルボン酸物質とアミンとの熱反応混合物に水を除去しながら添加して行なうこともできる。

ホスホスルフル化された炭化水素による後処理は、ポリアミンとヒドロカルビル置換ジカルボン酸物質との上記反応生成物をホスホスルフル化された炭化水素と後反応させることにより、たとえば各反応体を混合すると共にこの混合物を約100℃～約400℃、たとえば100～250℃、より一般に

米国特許公報に記載された物質がその例である:

米国特許第 3,725,217号

米国特許第 3,725,480号

米国特許第 3,726,882号

米国特許第 3,980,569号

4. カルボキシル、アミン若しくはマンニヒ分散剤をたとえば尿素、チオ尿素、二硫化炭素、ホスホスルフル化炭化水素、アルデヒド、ケトン、カルボン酸、炭化水素置換無水コハク酸、ニトリル、エポキシド、尿素化合物、燐化合物などで後処理して得られる生成物。この種の物質の例は次の米国特許に記載されている:

米国特許第 2,805,217号

米国特許第 3,087,936号

米国特許第 3,254,025号

米国特許第 3,394,179号

米国特許第 3,511,780号

米国特許第 3,703,536号

米国特許第 3,704,308号

米国特許第 3,708,422号

米国特許第 3,850,822号

米国特許第 4,113,639号

米国特許第 4,116,876号

より詳細には、窒素及びエステル含有の分散剤は、好ましくはさらに硝酸化によって処理され、これは一般に米国特許第 3,087,936号及び第 3,254,025号(参考のためここに引用

約150～約225℃の範囲の温度にて1～6時間、より一般に2～5時間にわたり加熱して得ることができる。反応は、活性ガスの流れを加熱期間中に混合物に吹込むことにより促進することができる。

ホスホスルフル化された炭化水素は、たとえばP₂S₃、P₂S₅、P₄S₇、P₄S₁₀、好ましくはP₂S₅のような燐の硫化物と、たとえば重質石油フラクション、ポリオレフィンのような適する炭化水素材料又はたとえばα-ビネン若しくはβ-ビネンのようなテルペンとの反応により製造することができる。

ホスホスルフル化された炭化水素は、炭化水素を約5～30重量%の燐の硫化物、好ましくは約10～20重量%の五硫化燐と無水条件下で約150～600℃の温度にて約0.5～約15時間にわたり反応させて製造することができる。ホスホスルフル化された炭化水素の製造は当業界で周知されており、たとえば米国特許第 2,875,188号、第 3,511,780号、第

2,316,078号、第 2,805,217号及び第 3,850,822号各公報に記載されており、その開示を参考のためここに引用する。ホスホスルフル化反応生成物の製造は、たとえばライヤー及びワットにより1988年6月24日付けで出願された米国特許第 211,428号に記載されている。この出願は本出願人に係るものであって、その開示を参考のためここに引用する。

5. たとえばメタクリル酸デシル、ビニルデシルエーテル及び高分子量オレフィンのような油溶性モノマーと極性置換基を有するモノマー、たとえばアクリル酸アミノアルキル

若しくはアクリルアミド及びポリ（オキシエチレン）置換アクリレートとの共重合体。これらは「高分子分散剤」として特性化することができ、その例は次の米国特許に開示されている：

米国特許第 3,329,658号

米国特許第 3,519,565号

米国特許第 3,666,730号

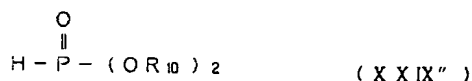
米国特許第 3,702,300号

上記米国特許を全て、無灰分分散剤の開示に関しここに参考のため引用する。

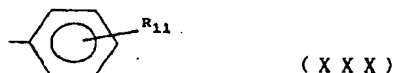
潤滑油流動向上剤（LOF）は、潤滑油中のワックス結晶の寸法、個数及び成長を流動点及びミニ回転粘度測定法（MRV）のような試験により測定される改良された低温取扱性、ポンピング特性及び（又は）車両運転性を付与するように改質する全ゆる添加剤を包含する。潤滑油流動向上剤の大部分は重合体であるか、或いは重合体を含有する。これら重合体は一般に2種類、すなわち骨格型又は側鎖型のいずれかである。

たとえばエチレン-酢酸ビニル（EVA）のような骨格型種類は重合体の骨格にランダム分布したエチレンセグメントの種々異なる長さを有し、これらはワックス結晶と結合し又は同時晶出して重合体における分枝鎖及び非結晶性セグメントによりその後の結晶成長を阻止する。

LOFとして使用される主たる種類である側鎖型重合体はメチレンセグメントを側鎖として、好ましくは線状側鎖と



〔式中、 R_{10} は独立して同一若しくは異なる $C_1 \sim C_5$ 、好ましくは $C_2 \sim C_4$ の飽和若しくは不飽和直鎖若しくは分枝鎖（好ましくは直鎖）ヒドロカルビル基を示す〕の少なくとも1種、又は式：



〔式中、 R_{11} はH又は $C_1 \sim C_4$ アルキルを示す〕の芳香族基を特徴とする。

適する R_{10} 基の代表例はメチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、t-ブチル、n-ペンチル、n-プロベニル、フェニル、p-メチルフェニル、p-プロピルフェニル、o-ブチルフェニル及びp-ブチルフェニルを包含する。

より好適な R_{10} 基はエチル、n-プロピル、n-ブチル及びフェニルを包含する。必要ではないが、 R_{10} 基は任意所定の有機ホスファイトエステルにつき同一であることが好適である。最も好適なホスファイトエステルはジブチルホスファイト又はトリブチルホスファイトである。有機ホスファイト

特表平3-502114 (40)

して有する。これら重合体は骨格型と同様に作用するが、ただし側鎖は潤滑油中に存在するイソパラフィン及びn-パラフィンを処理する際に一層効果的であると判明した。この種の重合体の代表例は $C_8 \sim C_{18}$ ジアルキルマレート/酢酸ビニル共重合体、ポリアクリレート、ポリメタクリレート及びエステル化スチレン-無水マレイン酸共重合体である。

発泡抑制はポリシロキサン型、たとえばシリコン油及びポリジメチルシロキサンなどの消泡剤により与えることができる。

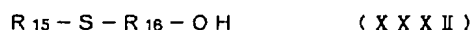
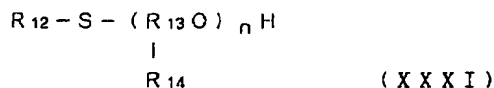
摩耗防止剤は、その名前が意味するように、可動金属部品の摩耗を減少させる。使用しうる慣用の摩耗防止剤の代表例は、たとえばジアルキルジチオホスホン酸亜鉛、及びジアリールジチオホスホン酸亜鉛を包含する。さらに、適する摩耗防止剤はライヤー及びグチエレスに係る本出願人による1988年6月24日付け出願の米国特許出願第210,831号及びその部分継続出願、すなわち1989年6月22日付け出願の米国特許出願第370,315号に記載された燐-及び硫黄-含有の生成混合物からなっている。これら出願は本出願人に係るものであって、その開示を参考のためここに引用する。

同一出願人によるこれら出願に開示された燐-及び硫黄-含有生成混合物の好適具体例においては、次の3種の成分、すなわち(i)有機ホスファイトエステル、(ii)ヒドロカルビルチオアルカノール、及び(iii)ヘテロジアルカノールを混合物として、好ましくは同時混合物として反応させる。

有機ホスファイトエステル反応体は、式：

エステル反応体の製造方法は当業界で知られており、たとえば米国特許第3,513,093号公報に記載され、その開示をここに参考のため引用する。

ヒドロカルビルチオアルカル反応体は次式：



〔式中、 R_{12} 及び R_{15} は多くとも2個の不飽和結合（好ましくは直鎖アルキル）、典型的には約 $C_8 \sim C_{30}$ 、好ましくは約 $C_8 \sim C_{20}$ 、特に好ましくは約 $C_{10} \sim C_{14}$ アルキルを有する飽和若しくは不飽和の直鎖若しくは分枝鎖ヒドロカルビル基を示し； R_{13} は $C_2 \sim C_3$ アルカントリイル基、好ましくは C_2 アルカントリイル基を示し； R_{14} はH（最も好適）又は飽和若しくは不飽和の直鎖若しくは分枝鎖ヒドロカルビル基（好ましくは直鎖アルキル）、典型的には約 $C_1 \sim C_{18}$ 、好ましくは $C_1 \sim C_{14}$ 、特に好ましくは $C_1 \sim C_{12}$ アルキルを示し； R_{16} は飽和若しくは不飽和の直鎖若しくは分枝鎖ヒドロカルビル基（好ましくは直鎖アルキレン）、典型的には $C_2 \sim C_{30}$ 、好ましくは $C_2 \sim C_{20}$ 、特に好ましくは $C_2 \sim C_{16}$ アルキレンを示し； n は1～約6、好ましくは1～約3の数値を示す〕

の少なくとも1つを特徴とする。典型的には、 R_{13} が C_3 アルカントリイルである場合には n は1であり、さらに R_{13} が

第2表

C₂ アルカントリイルである場合には n は 1 ~ 約 6 の範囲で変化することができる。

上記構造式 XXXI 及び式 XXXII の範囲内に入る適する化合物の代表例を第1表及び第2表にチャートとして示し、ここで特定化合物に関する種々の基のそれぞれを示す。

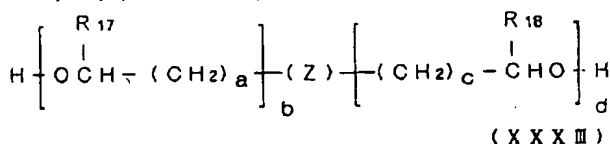
第1表

式	$R_{12}-S-(R_{13}O)_nH$ R_{14}	(XXXI)
R_{12}	R_{13}	R_{14} n
C ₈ H ₁₆ -	-CH ₂ -CH-	CH ₃ - 1
C ₁₀ H ₂₀ -	-CH ₂ -CH-CH ₂ -	C ₂ H ₅ - 1
C ₁₂ H ₂₄ -	-CH ₂ -CH-	H- 1
C ₁₄ H ₂₈ -	-CH ₂ -CH-	C ₂ H ₅ - 2
C ₁₅ H ₃₀ -	-CH ₂ -CH-	C ₃ H ₇ - 3
C ₂₀ H ₄₀ -	-CH ₂ -CH-	C ₆ H ₁₃ - 3
C ₂₅ H ₅₀ -	-CH ₂ -CH-	C ₁₂ H ₂₅ - 1
C ₃₀ H ₆₀ -	-CH ₂ -CH-CH ₂ -	C ₁₈ H ₃₇ - 1

式 R₁₅-S-R₁₆-OH (XXVII)

R ₁₅	R ₁₆
C ₈ H ₁₆ -	-C ₂ H ₄ -
C ₁₀ H ₂₀ -	-C ₃ H ₆ -
C ₁₂ H ₂₄ -	-C ₄ H ₈ -
C ₁₄ H ₂₈ -	-C ₁₀ H ₂₀ -
C ₁₅ H ₃₀ -	-C ₁₀ H ₂₀ -
C ₂₀ H ₄₀ -	-C ₂ H ₄ -
C ₂₅ H ₅₀ -	-C ₅ H ₁₀ -
C ₃₀ H ₆₀ -	-C ₁₀ H ₂₀ -

ヘテロジアルカノール反応体は式：



〔式中、R₁₇及びR₁₈はそれぞれ独立して水素及びアルキル、C₁ ~ 約 C₁₂ アルキル（好ましくは直鎖アルキル）、好ましくはC₁ ~ 約 C₆ アルキル、特に好ましくはC₁ ~ 約 C₃ アルキルを示すことができ；Zは-S-、-S-S-、-O-及び>NR' から選択される結合基であり、ここでR'は水素、C₁ ~ C₄ アルキル、好ましくはC₁ ~ 約 C₃ アルキル及びモノヒドロキシ置換アルキル、

好ましくは末端モノヒドロキシ置換アルキルであり、ここでアルキルはR₁₇及びR₁₈に関し上記した意味を有し；a、b、c及びdはそれぞれ独立して1 ~ 約3の範囲で変化する好ましくは1若しくは2の数値を示す〕

を特徴とする。好ましくは、R₁₇及びR₁₈は同一であり、b及びdにより示される数値も同一であり、同じくa及びcにより示される数値も同一であり、したがってビスアルカノールをもたらす。

Zが-O-である場合、式XXXIIIはエチレングリコール及びその誘導体を示すことができ；Zが>NR'でありかつR'がアルキル若しくは水素である場合、式XXXIIIはジエタノールアミン及びその誘導体を示すことができ、さらにR'がモノヒドロキシ置換アルキル、たとえば-(CH₂)₂-OHである場合、式XXXIIIはトリエタノールアミン及びその誘導体を示すことができる。

b若しくはdが1より大であれば、式XXXIIIはたとえばエトキシ化誘導体のようなヘテロジアルカノールのアルコキシ化誘導体を現すことを意味する。

好適ヘテロジアルカノールは、式XXXIIIにおいてZが-S-でありかつR₁₇及びR₁₈が独立して水素、エチル若しくはメチルであるチオジアルカノールである。

式XXXIIIの最も好適なチオジアルカノールにおいてa、b、c及びdはそれぞれ1若しくは2であり、xは1であり、R₁₇は水素若しくはメチルであり、R₁₈は水素、メチル若しくはエチルであり、かつZは硫黄である。

代表的チオジアルカノールは2, 2'-チオジエタノール；3, 3'-チオジプロパノール；チオビスエトキシエタノール；チオビスイソプロポキシイソプロパノール；及びその混合物を包含する。

適するチオアルカノール及びヘテロジアルカノールを選択する際、その少なくとも1種が少なくとも1個の-SCH₂-CH₂-OH基を有するよう確保するのが望ましい。好適具体例において、有機ホスホイトエステルとヒドロカルビルチオアルカノールとヘテロジアルカノールとの反応は、たとえばこれら3種の成分のそれぞれから選択される少なくとも1種を混合すると共に反応混合物を還流条件下で典型的には約80 ~ 約150℃（たとえば80 ~ 約125℃）、好ましくは約90 ~ 約125℃（たとえば90 ~ 120℃）、特に好ましくは約100 ~ 約115℃の反応温度にて典型的には約1 ~ 約10時間、好ましくは約2 ~ 約8時間、特に好ましくは約4 ~ 約6時間にわたり加熱することにより行なわれる。

反応の完結を決定する便利な方法は、試料を抜取りかつこれら試料を赤外分析にかけることにより反応混合物を定期的に監視することである。反応が進行するにつれて亜硫酸水素ピークがIRスペクトルの4.1μmに出現し、その高さは反応の経過全体にわたり増大し続ける。同時に、アルコール副生ヘテロジアルカノール及びヒドロカルビルチオアルカノールに基づくヒドロキシルピーク（IRスペクトルにおける2.9μm）の高さは低下する。したがって、反応中の所定時点において、亜硫酸水素ピークの高さはヒドロキシルピークの高さ

特表平3-502114 (42)

を越える。

反応はこの時点の後の任意の時点で終了し、好ましくはヒドロキシルピークが全く喪失する時点の前に終了する。反応をヒドロキシルピークが喪失する時点を超えて持続すれば相分離が生じる。

反応生成混合物からは典型的にはホスファイト反応体から誘導された低分子量アルコールをストリッピングすることができ、これはこの種のアルコールの引火点に関する安全性の理由からである。さらに、生成混合物における低分子量アルコールの存在は、典型的には最終的に経時的なアルコールの蒸発をもたらす。これは相分離を誘発し、或る場合たとえば全生成混合物を使用することを望む場合には望ましくない。この現象を回避し或いは2つの相を分離後に均質化するには、ストリッピングされたアルコールを高分子量アルコール（たとえばC₈～C₂₀アルコール）、たとえばトリデシルアルコールで交換するのが有利である。しかしながら、より高分子量のアルコールの添加は、好ましくは生成混合物を反応温度より低く冷却するまで行なってはならず、典型的には20～約40℃の温度で行なわれる。さもないと、より高分子量のアルコール添加は、望ましくない生成物転位を誘発する。

典型的には、より高分子量のアルコールは約80：20～約95：5、好ましくは90：10の生成物：アルコールの重量比を得るように添加される。

相分離が生ずる場合、下相は典型的にはヒドロカルビルホスファイト及び燐酸を含有し、上相は典型的には主として非

燐チオ及びオキシ含有エーテルを含有する。2相混合物をそのまま使用しうが、これらの相をたとえば適する助溶剤、たとえば上記したようにトリデシルアルコールで均質化するのが好適である。

反応は触媒を用いて或いは用いずに行なうこともできるが、反応をたとえばナトリウムメトキシドのような塩基性触媒の存在下に行なうと反応時間を短縮するのが好適である。用いる他の適する塩基性触媒は、たとえば石炭酸ナトリウム、第三アミン、たとえばトリエチルアミン若しくはピリジン、並びに金属炭酸塩、たとえば炭酸カリウム、炭酸ナトリウム若しくは炭酸マグネシウムを包含する。

好適具体例において、反応混合物における成分（Ⅰ）（有機ホスファイトエステル）と（Ⅱ）（ヒドロカルビルチオアルカノール）と（Ⅲ）（ヘテロジアルカノール）とのモル比は、典型的には約 1：0.6～1.4：0.8～1.4、好ましくは約 1：0.8～1.2：0.9～1.2、特に好ましくは約 1：0.9～1.1：0.9～1.1となるよう調節される。最も好適には、全部で3種の成分を当モル比で用いる。

大して好適でない具体例においては、各反応成分を順次に添加しかつ混合するが、ただしこの混合を上記反応温度に達する前に完了する。

上記混合反応生成物をそのまま使用することができる。しかしながら、生成物をスルフリル化して対応のチオホスフェートを生成させることができる。この種のスルフリル化は、生成物を硫黄及びたとえば第三アミン、たとえばトリエチル

アミンのような塩基性触媒の存在下に加熱して行なうことができる。この種のスルフリル化反応は周知であり、たとえばコソラボフ「有機燐化合物」、第5巻、第53頁（1973）に検討されている。

シール膨潤剤は、たとえばトリデシルアルコールのような8～13個の炭素原子を有する脂肪族アルコールを包含する膨潤剤を惹起する種類の鉱油を包含し、好適シール膨潤剤は10～60個の炭素原子と2～4個の結合とを有する油溶性の飽和脂肪族若しくは芳香族炭化水素エステルとして特性化され、たとえば米国特許第3,974,081号公報に記載されたようなフタル酸ジヘキシルである。

これら多数の添加剤の幾種かは複数の作用、たとえば分散剤／酸化阻止剤を与えることができる。この手段は周知されており、ここに詳細に説明する必要はない。

これら添加剤を含有する場合、組成物は典型的にはベース油中に通常の付随機能を与えるのに有効な量で配合される。この種の添加剤の代表的有効量を示せば次の通りである：

組成物	(広範囲)		(好適範囲)	
	重量%		重量%	
V. I. 向上剤	1～12		1～4	
腐蝕阻止剤	0.01～3		0.010～1.5	
酸化阻止剤	0.01～5		0.01～1.5	
分散剤	0.1～10		0.1～5	
潤滑油流動向上剤	0.01～2		0.01～1.5	
洗剤及び錆止剤	0.01～5		0.01～3	

組成物	(広範囲)		(好適範囲)	
	重量%		重量%	
消泡剤	0.001～0.1		0.001～0.01	
摩耗防止剤	0.001～5		0.001～1.5	
シール膨潤剤	0.1～8		0.1～4	
摩阻改質剤	0.01～3		0.01～1.5	
潤滑ベース油	残部		残部	

したがって広義において、本発明の摩阻改質剤は潤滑油組成物中に典型的には少量で用いる場合、本発明の添加剤の不存在下における同じ組成物と対比して、少なくとも向上した摩阻改質性を付与するのに有効である。他の慣用の添加剤、特に選択された種類の潤滑油組成物の特定要求を満たすべく選択された分散剤及び摩耗防止添加剤も所望に併じ含まれることができる。

したがって、成分-1を単独で用いる実施態様1につき、任意有効な摩阻改質量の成分-1アミドを潤滑油組成物中に投入しうが、この種の有効量は典型的には組成物の重量に対し約0.001～約0.5重量%、好ましくは約0.01～約0.4重量%、特に好ましくは約0.05～約0.3重量%の量の添加剤を含む所定の組成物を与えるのに充分な量であると考えられる。

成分-1と成分-2との混合物を用いる実施態様2については、任意有効な摩阻改質量の前記混合物を潤滑油組成物中に用いるが、この種の有効量は典型的には組成物の重量に

対し約 0.01 ～約 3 重量%、好ましくは約 0.02 ～約 1.5 重量%、特に好ましくは約 0.03 ～約 0.6 重量% (たとえば 0.2 ～約 0.4 重量%) の範囲で変化すると考えられる。上記の量は、成分-1 と成分-2 との組合物の重量%を意味する。混合物における各成分の重量比については上記した通りである。

実施態様 3 については、任意有効な摩擦改質量の増添加物を潤滑油組成物中に混入しうるが、この種の有効量は典型的には組成物の重量に對し約 0.01 ～約 3 重量%、好ましくは約 0.02 ～約 1.5 重量%、特に好ましくは約 0.03 ～約 0.6 重量%の添加剤の量を所定組成物に与えるのに充分な量である。

他の添加剤を用いる場合、必ずしも必要ではないが、本発明の添加剤組成物の濃厚溶液若しくは分散液を他の添加剤と一緒に含む添加剤濃厚物を作成するのが望ましく (この濃厚添加剤混合物をここでは添加剤パッケージと称する)、これにより数種の添加剤をベース油と同時に添加して潤滑油組成物を作成することができる。潤滑油中への添加剤濃厚物の溶解は溶剤によりかつ緩和な加熱を伴う混合より促進しうるが、これは必須でない。濃厚物若しくは添加剤パッケージは典型的には、本発明の摩擦改質添加剤と必要に応じて他の添加剤とを、添加剤パッケージが所定量のベース潤滑剤と組合せられる場合、最終組成物において所望濃度を与えるのに適切な量で含有するよう処方される。すなわち、添加剤を少量のベース油又は必要に応じて他の適する溶剤に他の所望の添加剤と一

緒に添加して活性成分を約 25 ～約 100 重量%、好ましくは約 65 ～約 95 重量%、特に好ましくは約 75 ～約 90 重量%の添加剤の合計量にて適する比率で含有する濃厚物を形成することができ、残部はベース油である。

最終組成物は典型的には約 10 重量%の添加剤パッケージを用いることができ、残部はベース油である。

上記したように、本発明で使用することが考えられる成分-1 のアミド添加剤は、良好な摩擦改質特性を有すると特性化される。これは、その少量を用いて全体的に所望の摩擦改質を達成しうるという追加利点を有する。典型的には、ATF 中に摩擦改質剤の量が増加するにつれ、分離静トルクがより低くなる。分離静トルク (並びに分離静摩擦係数) が低下するにつれ、自動車トランスミッションのバンド及びクラッチが増タスリップを受け易くなる。その結果、液体の摩擦改質特性を犠牲にすることなく摩擦改質剤の量を調節し (たとえば減少させ) うることが極めて有利であり、これはたとえばトルク比 T_O/T_D 又はトルク差 $T_O - T_D$ 及びその安定性によって測定される。何故なら、これは所望の分離静トルクと他の摩擦特性との両者の同時達成を容易化させるからである。さらに、たとえば燐素化若しくは非燐素化カルボキシル分散剤又は燐素化若しくは非燐素化燐-及び硫黄-含有の反応生成混合分散添加剤のような無灰分添加剤の使用は、無灰分分散剤を含まない添加剤組成物と対比して優秀な摩擦耐久性及び低下した腐蝕性を有する潤滑油をもたらすことも判明した。

摩擦安定性における向上は、さらに成分-2 と成分-1 とを含ませることにより達成され、しかも液体の低温粘度特性及び馴らし時間に対する顕著な付随的影響を伴わない。

ここに示した重量%は全て、添加剤の活性成分 (a. i.) 含有量及び (又は) 添加剤パッケージの全重量、すなわち各添加剤の a. i. 重量と全油若しくは希釈剤の重量との合計である組成に基づいている。

したがって、本発明による摩擦改質添加剤の使用は、現在最も厳密なトランスミッション製造業者の仕様の下で要求される諸性質のバランスを達成すべく、ATF を配合業者が柔軟に処理することを可能にする。

以下、実施例により本発明を特定実施例として説明する。しかしながら、本発明はこれら実施例に示された特定の詳細のみに限定されないことを了解すべきである。これら実施例及び明細書中における部数及び%は、特記しない限り重量量による。

実施例 1

部 A

1.04 の無水コハク酸 (SA) とポリイソブチレン (PIB) との比 (SA:PIB)、すなわち官能価を有するポリイソブチレン無水コハク酸 (PIBSA) を、940 の Mn を有する 100 部のポリイソブチレン (PIB) と 13 部の無水マレイン酸との混合物を約 220℃の温度まで加熱することにより作成した。温度が 120℃に達した際、塩基添加を開始し、かつ 1.05 部の塩基を一定速度にて熱混合物に約 5 時

間かけて添加した。次いで反応混合物を 220℃にて約 1.5 時間にわたり熱浸漬し、次いで約 1 時間にわたり窒素でストリップングした。得られたポリイソブチレン無水コハク酸は 112 の ASTM 鹼化数を有し、これは出発 PIB に基づき 1.04 の無水コハク酸 (SA) とポリイソブチレン (PIB) との比 (官能価) まで次のように計算する:

$$SA:PIB \text{ 比} = \frac{SAP \times Mn}{112200 - (96 \times SAP)} = \frac{112 \times 940}{112200 - (96 \times SAP)} = 1.04$$

PIBSA 生成物は 90 重量%の活性成分 (a. i.) であり、残部は主として未反応の PIB であった。1.04 の SA:PIB の比は、出発物質として反応器に添加された全 PIB、すなわち反応する PIB と未反応のまま残る PIB との両者の合計に基づいている。

部 B

部 A の PIBSA を次のようにアミノ化した:

1500g (1.5 モル) の PIBSA と 1666g の S 150N 潤滑油 (100℃にて約 150 SSU の粘度を有する溶剤中性油) とを反応フラスコ内で混合し、約 149℃まで加熱した。次いで 193g (1 モル) の市販級のポリエチレン-アミン (これは平均して 1 分子当たり約 5 ～ 7 個の窒素を有するポリエチレンアミンの混合物であり、以下 PAM と称する) を添加し、この混合物を 150℃まで約 2 時間にわたり加熱し、次いで 0.5 時間にわたり窒素ストリップングし、次いで冷却して最終生成物 (PIBSA-PAM) を得た。この生成物は 100℃にて 140cs の粘度と 2.12 重量%の窒素含有量とを有し、さらに

約50重量%のPIBSA-PAMと50重量%の未反応PIB及び鉱油(S 150N)とを含有した。

部 C

ホスホスルフル化オレフィンを、4.9重量部のα-ビネンを1重量部の五硫化燐と約5時間にわたり180~250℃の範囲の温度で反応させて作成した。反応の間、混合物を撹拌すると共に窒素を吹込んで、発生した硫化水素を除去した。得られたホスホスルフル化オレフィンは約5重量%の燐及び約13重量%の硫黄の分析値を有した。210℃におけるその粘度は約27cstであった。その後の反応における取扱性を便利にするため、生成物をS 150N鉱油で希釈して65重量%濃厚物を形成させた。

部 D

ホスホスルフル化PIBSA-PAM分散剤を、部Bで作成された18重量部のPIBSA-PAM反応生成物を部Cで作成された6重量部のホスホスルフル化α-ビネンと100~130℃の範囲の温度にて約2時間反応させ、次いで反応物を窒素により約120℃にてさらに1時間にわたりバージすることにより作成した。得られた生成物は約52%の活性成分濃度を有し、残部は未反応のPIB及び希釈油であった。

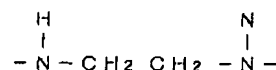
実施例 2

イソステアリン酸(ISA)とテトラエチレンペンタミン(TEPA、ユニオン・カーバイド社HP TEPA)との反応生成物を、450gのイソステアリン酸を還流凝縮器と撹拌機と窒素吹込み装置とが装着された500mlの丸底4つ首フラ

特表平3-502114 (44)

スコに添加して撹拌及び熱移動を可能にするのに十分な量を得るよう作成した。次いで、フラスコ内容物を110℃まで加熱し、189g(約1モル)のTEPAを混合しながら徐々に添加した。TEPAの全部がフラスコに添加された後、さらに450gのISAを撹拌しながら110℃にて添加した(全部で約3.125モルのISAを添加した)。次いで、バッチ温度を徐々に上昇させて縮合反応を促進させた。縮合水が直ちに出現し始め、これを窒素吹込みによりフラスコ頭上システムを介して除去した。この水の大部分が除去された後(約160℃)、減圧ストリッピングを行ない、かつフラスコ温度を200℃まで上昇させて縮合を完結させた。約5時間後に反応が完結し、3モルのイソステアリン酸(ISA)が1モルのテトラエチレンペンタミン(TEPA)と反応してISA-TEPAを生成した。得られた生成物を摩擦改質剤-1(FM-1)と称する。

理論上、TEPAは式 $H_2N-N-N-N-NH_2$ (ここで $-N-N-$ は：



を示す)を有する単一のポリアミン化合物である。しかしながら、たとえばユニオン・カーバイド社のHP TEPAのような市販のTEPAは、実際にアミンの混合物からなっている。ユニオン・カーバイド社から市販入手しうるTEPAの実際の組成は次の通りである：

ポリアミン 構造	ユニオン・カーバイド	
	工業級 TEPA、重量%	ユニオン・カーバイド HP TEPA、重量%
	13.6	2.0
	2.8	0.6
	9.4	3.5
	12.6	13.5
	22.4	28.7
	14.5	19.7
	6.9	11.8
	2.4	3.4
	3.8	3.4
	2.4	2.6
未確認の高 分子量物質	9.2	10.8

実施例 3

以下、試験ベースと称するATFベース液を通常量のシール磨剤添加剤、酸化防止剤、粘度指数向上剤及び鉱油ベースと配合した。

試験ベースの試料には、実施例1の部Dにしたがって作成

した3.9重量%のホスホスルフル化PIBSA-PAM分散剤を実施例2のISA-TEPA摩擦改質剤の1.2重量%と一緒に添加した。

試験ベースの他の試料には、実施例1の部Dによる3.9%のホスホスルフル化PIBSA-PAMを0.2%の市販の摩擦改質剤オクタデセニルコハク酸(OSA)と一緒に添加した。得られた組成物を比較組成物2Cと称する。

組成物-1及び2Cの組成を第3表に要約すれば次の通りである：

成分、重量	第3表	
	組成物No	
	1	2C
ホスホスルフル化 PIBSA-PAM	3.9	3.9
ISA-TEPA	0.2	---
オクタデセニルコハク酸(OSA)	---	0.2
試験ベース	94.9	95.9

次いで、組成物1及び2Cを改変SAE No.2摩擦試験にしたがって試験した。

改変SAE No.2摩擦試験

ここでは試験法1と称するこの試験は、異常なクラッチ板摩耗若しくは組成物一面板のフレーク化が生ずることなく1000サイクルにわたり運転に成功するSAE No.2型摩擦機を用いる。この試験は100℃にて20秒サイクルの連続シリーズ

で行ない、各サイクルは次のような3種の期間で構成される：
すなわち期間Ⅰ（10秒間）：3,600rpmの速度におけるモータ、
クラッチ板脱着；期間Ⅱ（5秒間）：モータ減勢、クラッチ
板係合；及び期間Ⅲ（5秒間）：モータ減勢、クラッチ板解
除。11,600ft. / lbs を用いて1000サイクルを反復した

（40psigの印加クラッチ圧力におけるフライホイールトルク
の場合）。クラッチ係合の間、摩擦トルクをモータ速度が
3600rpm から 0まで低下する際に時間の関数として記録する。
トルク追跡からクラッチ係合の開始時点と終了時点との間の
中間（すなわち1800rpmのモータ速度）で測定した動的トル
ク（ T_D ）、並びに200rpmにおけるトルク（ T_{200} ）を決定
した。モータ速度が3600rpm から 0まで低下するのにかかる
期間Ⅱにおける時間（秒数）を固定時間（look-up time）
と称する。次いで油組成物のトルク比を（ T_{200} / T_D ）か
ら決定し、同様にトルク差（ $T_{200} - T_D$ ）も測定した。さ
らに中間点の動的トルク（ T_D ）及び200rpmにおけるトルク
（ T_{200} ）を測定する他、分離静トルクも測定した。これは
主として試験法2に関し説明するように行なわれ、ただしク
ラッチ係合は液体の温度とは無関係に動的トルクサイクルの
終了後に3秒間行なう。 T_S を、試験法2に関し説明するよ
うに記録する。さらに、静トルク測定を行なった所定サイク
ル頻度は試験法2とは相違することができる。

分離静トルク比はトランスミッションがスリップに抵抗す
る能力を現し、この比が低いほどスリップが高くなる。

組成物1及び2Cに関する試験結果を、第6表の試験1及

び2に示す。第6表に示したデータは、第1000サイクルから
得られたものである。

試験法2における $T_{200} - T_D$ に関する産業上許容しうる
範囲は約 0.9～約 1.0である。0.9より低い数値はクラッチ
をスリップさせると共に、1.0より増々高くなる数値は増々
苛酷なシフトをもたらす。したがって、第6表から見られる
ように、比較組成物2Cに関する T_{200} / T_D の比は許容限
界よりも高い。0.99において、組成物1に関する $T_{200} /$
 T_D の比は許容範囲内にある。8トルクとしても知られるパ
ラメータ $T_{200} - T_D$ に関し、0～10nmの範囲の数値は、
産業上許容しうる円滑なシフト性能を与える。第6表に見ら
れるように、比較組成物2Cは+ 9.9の8トルクを特徴とし、
これは極めて苛酷なシフト性能をもたらすのに対し、組成物
1は十分に許容範囲内にある8トルクを特徴とする。同様な
考慮が分離静トルク比にも適用される。

かくして第6表のデータは、摩擦改質剤としてISA-
TEPAを用いるATF組成物が本発明のISA-TEPA
の代わりに市販の摩擦改質剤を用いた同様なATF組成物より
も優秀であることを示している。

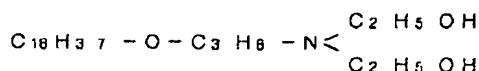
実施例 4

実施例1の部Bの手順にしたがってPIBSA-PAMを
作成し、ただし2.2：1のPIBSA：PAMのモル比を用
いた。98重量部のPIBSA-PAMを2重量部の硫酸と混
合することにより、得られたPIBSA-PAMを硫酸化し
た。この混合物を攪拌しながら160℃まで加熱すると共に、

反応物に窒素を吹込んだ。この混合物を160℃にて2時間保
ち、窒素を1時間吹込み、かつ濾過した。得られた生成物は
0.35%の硫酸であると分析された。

試験ベースの他の試料に、実施例4による4.5重量%の硫
素化PIBSA-PAM分散剤と0.5重量%のトリフェニル
ホスファイト（TPP）と組成物1に使用されたと同じ
ISA-TEPA摩擦改質剤0.2重量%とを添加した。得ら
れた組成物を組成物3と称する。

試験ベースの他の試料に、実施例4による4.5重量%の硫
素化PIBSA-PAM分散剤と0.5重量%のトリフェニル
ホスファイトと0.2重量%の式：



を有するヒドロキシエーテルアミン摩擦改質剤とを添加した。

ヒドロキシエーテルアミン摩擦改質剤は、先ず最初に270
重量部のオクタデセニルアルコールと35重量部のアクリロニ
トリルとを酸若しくは塩基性触媒の存在下に20～600℃の範
囲の温度で6時間にわたり反応させてエーテルニトリル中間
体を生成させることにより作成した。次いで、この中間体を
ラネーニッケル触媒の存在下に25～40℃の範囲の温度にて約
2時間にわたり水素化して、エーテルアミンを生成させた。
次いで、このエーテルアミンを44重量部の酸化エチレンと塩
基触媒の存在下に20～約40℃の範囲の温度にて2時間にわ
り反応させて、ヒドロキシエーテルアミン生成物を得た。得

られた組成物を比較組成物4Cと称する。

組成物2及び4Cの組成を下記第4表に要約する：

表4

成分、重量%	組成物No	
	3	4C
硫素化PIBSA-PAM	4.5	4.5
TPP	0.5	0.5
ISA-TEPA	0.2	—
ヒドロキシエーテルアミン	—	0.2
試験ベース	94.8	94.8

次いで、組成物3及び4Cを次の4000サイクル摩擦試験に
したがって試験した。

4000サイクル摩擦試験

以下、試験法2と称するこの試験は、異常なクラッチ板摩
耗若しくは組成物一面板のフレーク化を生ずることなく4000
サイクルにわたり運転して成功するSAE No. 2型摩擦機を用
いる。試験は20秒サイクルの連続シリーズで行ない、各サイ
クルは次のような3種の期間で構成される：すなわち期間Ⅰ
（10秒間）：3600rpmの速度におけるモータ、クラッチ板脱
着；期間Ⅱ（5秒間）：モータ減勢、クラッチ板係合；及び
期間Ⅲ（5秒間）：モータ減勢、クラッチ板解除。20,740J
のフライホイールエネルギーを用いて40psiの印加クラッチ
圧力にて4000サイクルを反復する。クラッチ係合の間、摩擦
トルクをモータ速度が3600rpm から 0まで低下する際に時間

持表平3-502114 (46)

の間数として記録する。トルク追跡から、動的トルク (T_D) をクラッチ係合の開始時点と終了時点との間の中間 (すなわち 1800rpm のモータ速度) にて測定し、さらに固定直前 (たとえば 20rpm と 0rpm との間) にトルク (T_O) を測定した。モータ速度が 3600rpm から 0rpm まで低下するのに要する期間 II の時間 (秒数) を固定時間と称する。次いで、油組成物のトルク比を (T_O/T_D) から決定する。中間動的トルク (T_D) 及び静トルク (T_O) を測定する他、分離静トルクをも測定する。分離静トルクは、動的トルク評価サイクルの順序における所定サイクルの終了時に測定する。すなわち、フライホイールが 0rpm まで戻った後、1rpm まで加速すると共にここに維持する。液体温度が 116℃ に達した際、1rpm で運動するフライホイールをクラッチバックと係合させ、しかも 40psi の荷重下でクラッチを解除しない (すなわちクラッチを回転させない)。次いで、トルクをフライホイールのスリップが生ずる時間の間数として測定する。2種のトルク値を記録する。第1のトルク値 (T_{SMAX}) は、試験間隔の際の観察される最高トルクである。硬質液につき、これは典型的にはクラッチ係合の直後に生じ、分離静トルク曲線における初期ピークとして現れる。より軟質の液体については、スリップがほぼ直ちに生じ、初期ピークは観察できない。第2の記録トルク値 (T_S) は4秒間隔でクラッチ係合から得られるトルク値の平均値である。 T_S 及び T_{SMAX} の測定が終了した後、新たな動的トルクサイクルを上記のように開始する。

$\Delta T_S = 200 \sim 4000$ サイクルの間の T_S 変化であって、摩壊耐久性を反映する。範囲は 40 未満若しくは 40 に等しい。

固定 = 0.8 ~ 1.0

第6表から見られるように、組成物3及び4Cの両者は、200サイクル及び4000サイクルの両者の後に許容しうる T_D 、 T_S 及び T_O/T_D 値を与える。しかしながら、200サイクルのデータと4000サイクルのデータとを比較することにより判るように、組成物3は組成物4Cよりも高い摩擦安定性を特徴とする。この比較により判るように、ISA-TEPAを摩擦改質剤として用いた組成物3につき、200サイクルから4000サイクルまで T_O/T_D における測定しうる変化は存在しないのに対し、組成物4Cについては T_O/T_D において 0.06 単位 (6.2%) の僅かな変化があった。同様に、組成物3につき T_S/T_D には 0.01 単位 (1.3%) の僅かな変化が存在したのに対し、組成物4Cについては T_S/T_D において 15 単位 (17.4%) の変化が存在した。かくして、このデータは、摩擦改質剤添加剤として ISA-TEPA を用いた ATF 組成物が優秀な摩擦保持を有すると共に、示した全ゆる許容パラメータ範囲に合致することを示している。

実施例 5

煙-及び硫黄-含有の反応生成混合物を、還流凝縮器と攪拌棒と窒素吹込装置とが装着された 500cc 丸底 4 っ首フラスコに 250g のトリブチルホスファイト (9 モル%) と 246g のヒドロキシエチル- α -デドシルスルフィドと 122g のチオビス

分離静トルク及び T_S/T_D 比はトランスミッションがスリップに抵抗する能力を現し、この比が低いほどスリップが高くなる。

以下は 4000 サイクル摩擦試験条件の要約である:

サイクル速度: 毎分 3 サイクル
 サイクル構成: モータ付勢、クラッチ解除 10 秒
 モータ減勢、クラッチ係合 5 秒
 モータ減勢、クラッチ解除 5 秒
 温度: 115 + / - 5 °C
 圧力: 275 + / - 3 kPa
 速度: 3600 rpm
 エネルギー: 20740 + / - 100 J
 液量: 305 mL + / - 5 mL
 ベーパー速度: 毎秒 100 mm
 トルク検定: 2700 Nm
 全サイクル数: 4000

組成物3及び4Cに関する試験結果を、第6表の試験3~6に示す。第6表に示したデータは、200サイクル及び4000サイクルの操作の後に測定した。

試験法2に関し、第6表に示した各種パラメータに関する代表的な許容範囲は次の通りである:

$$\begin{aligned} T_D &= 120 \sim 150 \\ T_S &= 90 \sim 130 \\ T_O/T_D &= 0.90 \sim 1.0 \end{aligned}$$

エタノールと 0.05g のナトリウムメトキシドとを添加することにより作成した。反応フラスコを密封し、かつ窒素をフラッシュさせ、その内容物を 100℃ まで加熱した。反応温度を 115℃ に全部で 10 時間にわたり維持し、その間に約 180cc のブタノールを頭上から回収し、赤外分析は 4.1 μ の亜硫酸水素ピークがヒドロキシルピークを超えるような生成物転位を示し、このヒドロキシルピークはまだ完全には消失していなかった。得られた反応生成物は、5.8 重量% の炭と 11.7 重量% の硫黄とを含有しかつ単相混合物として存在することが判明し、これを摩耗防止添加剤-1 (すなわち AW-1) と称する。

試験ベースの試料に、実施例4による 4.5 重量% の固素化 PIBSA-PAM 分散剤を実施例5の反応生成物を含有する 0.5 重量% の AW-1 と実施例2の 0.165 重量% の ISA-TEPA と共に添加した。得られた組成物を組成物5と称する。

試験ベースの他の試料に、4.5 重量% の同じ固素化 PIBSA-PAM 分散剤と 0.5 重量% の同じ炭-及び硫黄-含有の組成物5に用いられた反応生成物とを添加した。得られた組成物を比較組成物6Cと称する。

組成物5及び6Cの組成を第5表に要約する。

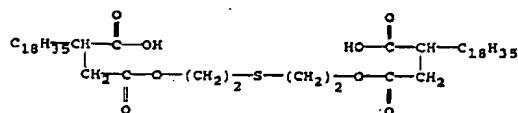
第5表

成分、重量%	組成物No	
	5	6C
燐素化PIBSA-PAM	4.5	4.5
炭素及び硫黄含有の 反応生成物	0.5	0.5
ISA-TEPA	0.16	---
試験ベース	94.84	95.0

次いで組成物5及び6Cを、組成物1及び2Cを試験する際
に使用したと同じ改変SAE No 2 摩擦試験にしたがって試験
した。試験の結果を第6表の試験7及び8として表に示す。

第6表のデータは、摩擦改質剤としてISA-TEPAを用いたATF組成物（組成物5）がISA-TEPAを全く含有しない同様なATF組成物（組成物6C）よりもずっと円滑なシフト特性をもたらすことを示している。この結論は、約0.9～1.0の範囲より高い（すなわち1.07である）組成物6Cの T_{200}/T_D の比及び0～10n.m.の許容範囲よりも高い（すなわち+9.2）のトルクとに基づいている。組成物5に関する T_{200}/T_D の比及びトルクの両者は許容範囲内にある。

さらに第6表のデータは、組成物5におけるISA-TEPA摩擦改質剤の存在が摩擦改質剤を含有しない組成物6Cにおけるよりも分離静トルクを低下させることを示している。



によって示すことができる。

上記コハク酸エステル成分-2 摩擦改質剤を摩擦改質剤-3（FM-3）と称する。

部-C

実施例1の部Bによる0.1重量部のFM-1（ISA-TEPA）に、実施例6の部Aによる0.25重量部のFM-2を室温にて添加した。得られた未反応混合物を「未反応摩擦改質剤混合物-1」（すなわちURFMM-1）と称する。

部-D

実施例1による0.1重量部のFM-1（ISA-TEPA）に、実施例6の部Bによる0.25重量部のFM-3を室温にて添加した。得られた未反応混合物をURFMM-2と称する。

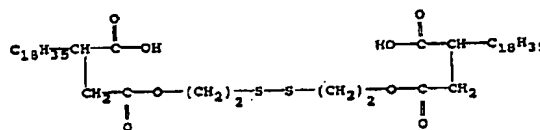
部-E

URFMM-1及び-2試料のそれぞれの1部を50℃まで加熱し、かつこの温度に0.75時間にわたり攪拌しながら維持した。得られた各生成物は高粘性の液体であった。URFMM-1から得られた生成物を摩擦改質剤-1（すなわちFMS-1）と称し、URFMM-2から得られた生成物をFMS-2と称する。

実施例 6

部 A

2-オクタデセニル無水コハク酸と2, 2'-チオビス-エタノールとのジエステル反応生成物を、0.5モルのアルコールを1モルの無水物に120℃で添加して作成した。反応混合物を、この温度にて無水カルボニル吸収バンドが反応混合物のIRスペクトルにて存在しなくなるまで攪拌した。この化合物は、式：



によって示すことができる。

このコハク酸エステル成分-2 摩擦改質剤を摩擦改質剤-2（FM-2）と称する。

部 B

2-オクタデセニル無水コハク酸と2, 2'-ジチオビス-エタノールとのジエステル反応生成物を、0.5モルのアルコールを1モルの無水物に120℃で添加して作成した。反応混合物を、この温度にて無水カルボニル吸収バンドが反応混合物のIRスペクトルにて存在しなくなるまで攪拌した。この化合物は、式：

実施例 7

実施例4の部Bによる燐素化PIBSA-PAM分散剤と慣用の酸化防止剤とシール膨潤剤と摩耗防止添加剤AW-1と選択された摩擦改質剤とを油中で攪拌しながら70℃にて1時間にわたり予備配合することにより、数種の充分処方された自動車トランスミッション液を作成した。次いで、予備配合物を慣用の粘度指数向上剤及びさらに希釈油と混合した。充分処方された自動車トランスミッション液から摩擦改質剤を省略した組成物を試験9～24につき一定に保ち、第6表に要約したように存在させる摩擦改質剤のみを相違させた。得られた組成物を、第6表に要約したように試験した。

国际调查报告

International Application No. PCT/US 89/04795

Address in International Patent Classification (IPC) to be used for classification purposes: IPC⁵ 129:55, 135:24, 149:16, 151:04

CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (IPC) to be used for classification purposes: IPC⁵ 129:55, 135:24, 149:16, 151:04

FIELD SEARCHED

Classification System: IPC⁵

Classification Symbols: C 10 M, C 08 G, C 07 C

Documents searched other than those in the Field Search

Documents considered to be relevant:

Category	Class of Document	Author, Inventor, or Applicant	Publication No.	Date of Publication	Relevant to Claim No.
X	US, A.	3110673 (G.J. BENOIT)	1-8, 10-20, 22-29, 29-47, 49-51	12 November 1963	see claims 1-6; column 3, line 68 - column 4, line 9
Y		cited in the application			
X	US, A.	2291396 (E. LIEBER)	1-6, 10-18, 22-29, 40-45, 49-51	28 July 1942	see claims 1-3
Y		cited in the application			
X	US, A.	3169980 (G.J. BENOIT)	1-6, 10-18, 22-29, 40-45, 49-51	16 February 1965	see claims 1, 2
Y		cited in the application			

IV. CERTIFICATION

Date of the Actual Completion of the International Search: 23rd May 1990

Date of Issuance of the International Search Report: 02.07.90

International Searching Authority: EUROPEAN PATENT OFFICE

Signature of Authorized Officer: H. DANIEL

国际调查报告

International Application No. PCT/US 89/04795

Address in International Patent Classification (IPC) to be used for classification purposes: IPC⁵ 129:55, 135:24, 149:16, 151:04

CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (IPC) to be used for classification purposes: IPC⁵ 129:55, 135:24, 149:16, 151:04

FIELD SEARCHED

Classification System: IPC⁵

Classification Symbols: C 10 M, C 08 G, C 07 C

Documents searched other than those in the Field Search

Documents considered to be relevant:

Category	Class of Document	Author, Inventor, or Applicant	Publication No.	Date of Publication	Relevant to Claim No.
X	FR, A.	2253043 (LUBRIZOL)	1-8, 11-15, 20-23, 22-27, 39-40, 47, 49-51, 182-185	27 June 1975	see claims 1, 2; page 26, lines 1-19; page 28, line 12 - page 32, line 17
Y		cited in the application			
X	US, A.	3408064 (C.O. MILLER)	1-8, 10-20, 22-27, 39-40, 47, 49-51, 182-185	8 October 1968	see claims 1-7; column 4, line 22 - column 5, line 38
Y		cited in the application			
X	US, A.	4705643 (T.E. NEMO)	1-6, 10-18, 22-29, 40-45, 49-51	10 November 1987	see claims 1-6
Y		cited in the application			

IV. CERTIFICATION

Date of the Actual Completion of the International Search: 23rd May 1990

Date of Issuance of the International Search Report: 02.07.90

International Searching Authority: EUROPEAN PATENT OFFICE

Signature of Authorized Officer: H. DANIEL

国际调查报告

International Application No. PCT/US 89/04795

Address in International Patent Classification (IPC) to be used for classification purposes: IPC⁵ 129:55, 135:24, 149:16, 151:04

CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (IPC) to be used for classification purposes: IPC⁵ 129:55, 135:24, 149:16, 151:04

FIELD SEARCHED

Classification System: IPC⁵

Classification Symbols: C 10 M, C 08 G, C 07 C

Documents searched other than those in the Field Search

Documents considered to be relevant:

Category	Class of Document	Author, Inventor, or Applicant	Publication No.	Date of Publication	Relevant to Claim No.
Y	DE, A.	1545296 (ESSO)	12-20, 22-29	18 December 1969	see page 11, paragraph 2
X	US, A.	3445441 (B.M. RUSHTON)	9	20 May 1969	see claims 1-6; column 20, lines 1-5; column 21, line 43
A	US, A.	3630902 (K. COUPLAND)	9, 21, 23, 27, 38, 48	28 December 1971	see claims 1, 10; column 3, lines 10-36, 57-70
A	DE, A.	1545296 (ESSO)	21, 23, 27, 38, 48	18 December 1969	see page 11, paragraph 2
P, X	EP, A.	319229 (EXXON)	9	7 June 1989	see claims 1, 6-13, 16, 17, 20, 22-24, 27

IV. CERTIFICATION

Date of the Actual Completion of the International Search: 23rd May 1990

Date of Issuance of the International Search Report: 02.07.90

International Searching Authority: EUROPEAN PATENT OFFICE

Signature of Authorized Officer: H. DANIEL

国际调查报告

International Application No. PCT/US 89/04795

Address in International Patent Classification (IPC) to be used for classification purposes: IPC⁵ 129:55, 135:24, 149:16, 151:04

CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (IPC) to be used for classification purposes: IPC⁵ 129:55, 135:24, 149:16, 151:04

FIELD SEARCHED

Classification System: IPC⁵

Classification Symbols: C 10 M, C 08 G, C 07 C

Documents searched other than those in the Field Search

Documents considered to be relevant:

Category	Class of Document	Author, Inventor, or Applicant	Publication No.	Date of Publication	Relevant to Claim No.
A	GB, A.	1061494 (LUBRIZOL)	52-58, 61, 72-78, 81, 188, 198	15 March 1967	see claims 1, 2, 10, 11; page 2, line 16 - page 3, line 5
A	US, A.	4151173 (P.W. VOGEL)	59, 79	24 April 1979	see claim 1; column 5, line 54 - column 6, line 6; column 1, lines 6-12
A	US, A.	4760170 (A. GUTIERREZ)	52, 62-67, 72, 82-87, 92, 97, 102, 107, 112, 186-190	26 July 1988	see column 2, lines 13-63; column 3, line 43 - column 5, line 36; column 11, line 66 - column 14, line 19
A	US, A.	3445441 (B.M. RUSHTON)	60	20 May 1969	see claims 1, 10; columns 10-16, 57-70
A	US, A.	4760170 (A. GUTIERREZ)	60, 62-68, 82-87, 92, 97, 102, 107, 112	26 July 1988	see column 2, lines 13-63; column 3, line 43 - column 5, line 36; column 11, line 66 - column 14, line 19
A	GB, A.	1061494 (LUBRIZOL)	117-123, 126, 137-143, 146	15 March 1967	see claims 1, 2, 10, 11; page 2, line 16 - page 3, line 5
A	US, A.	4151173 (P.W. VOGEL)	124	24 April 1979	see claim 1; column 5, line 54 - column 6, line 6; column 1, lines 6-12
A	US, A.	4760170 (A. GUTIERREZ)	117, 127-132, 137, 147-152, 157, 162, 167, 172, 177, 191, 194-197	26 July 1988	see column 2, lines 13-63; column 3, line 43 - column 5, line 36; column 11, line 66 - column 14, line 19
A	US, A.	3445441 (B.M. RUSHTON)	135	20 May 1969	see claims 1, 10; columns 10-16, 57-70

IV. CERTIFICATION

Date of the Actual Completion of the International Search: 23rd May 1990

Date of Issuance of the International Search Report: 02.07.90

International Searching Authority: EUROPEAN PATENT OFFICE

Signature of Authorized Officer: H. DANIEL

Security/Report Application No. PCT/US 89/04725		
A	<p>US, A, 4760170 (A. GUTTIERREZ) 26 July 1988 see column 2, lines 13-63; column 3, line 95 - column 5, line 36; column 11, line 56 - column 14, line 19 cited in the application</p> <p style="text-align: center;">-----</p>	125, 127- 132, 145, 147-152, 157, 162, 167, 172, 177
<input checked="" type="checkbox"/> OBSERVATIONS WHERE CERTAIN CLAIMS WERE FOUND UNRESEARCHABLE *		
This international search report does not contain findings as to the prior art of certain claims under Article 17(2) (if for the following reasons):		
<input type="checkbox"/> Claim number(s) _____ listed on this report is/are not covered by the invention by their sole authors, namely:		
<input type="checkbox"/> Claim number(s) _____ because they relate to parts of the international application that do not actually meet the prior art requirements as set out in Article 17(2) of the Patent Cooperation Treaty (PCT)		
<input type="checkbox"/> Claim number(s) _____ because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Article 17(2) of the PCT		
<input checked="" type="checkbox"/> OBSERVATIONS WHERE UNITY OF INVENTION IS LACKING *		
The International Searching Authority found multiple inventions in this international application as follows:		
Claims 1-8, 10-20, 22-37, 39-47, 49-51, 182-185		
Claims 9, 21, 23, 27, 38, 48		
Claims 52-59, 61-79, 81-116, 186-190, 198		
Claims 60, 80, 82-114		
Claims 117-124, 126-144, 146-181, 191-197		
<input type="checkbox"/> As at required examination stage was more than unity, the international search report covers of identifiable claims of the international application		
<input type="checkbox"/> As one or more of the required international search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims of the international application for which fees were paid, sufficiently stated:		
<input type="checkbox"/> The required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is described in the International Search Report (ISR) as covered by claim number(s):		
<input type="checkbox"/> As of the date of publication of the international application, the international search report is described in the International Search Report (ISR) as covered by claim number(s):		
<input type="checkbox"/> The international search report was accompanied by additional information:		
<input type="checkbox"/> The international search report was accompanied by additional information:		

國際調查報告

US 8904795
SA 12198

This covers both the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned International search report. The numbers are as contained in the European Patent Office EPO file no 11/06/99. The European Patent Office is to on may issue for those particulars which are merely given for the purpose of information.

Prisoner's name (last, first, middle, initial)	Publication date	Prisoner's name (last, first, middle, initial)	Publication date
US-A- 3110873		None	
US-A- 2291396		None	
US-A- 3169980		FR-A- 1118311	
		GB-A- 951495	
FR-A- 2253043	27-06-75	None	
US-A- 3405064		None	
US-A- 4705643	10-11-87	None	
DE-A- 1545296	18-12-69	BE-A- 658236	13-07-65
		DE-A- 1495620	27-03-69
		FR-A- 1448313	
		GB-A- 1075121	
		NL-A- 6500317	14-07-65
US-A- 3445441	20-05-69	US-A- 3509047	28-04-70
		US-A- 3514250	28-05-70
US-A- 3630902	28-12-71	None	
DE-A- 1545296	18-12-69	BE-A- 658236	13-07-65
		DE-A- 1495620	27-03-69
		FR-A- 1448313	
		GB-A- 1075121	
		NL-A- 6500317	14-07-65
EP-A- 0319229	07-06-89	US-A- 4857217	15-08-89
		AU-A- 2631688	01-06-89
GB-A- 1061494		None	
US-A- 4151173	24-04-79	US-A- 3804456	23-04-74
US-A- 4760170	26-07-88	AU-B- 588336	14-09-89
		AU-A- 5936686	08-01-87

For more details about this seminar, see *Official Journal of the European Patent Office*, No. 12/82.

國際調查報告

US 8904795
SA 32198

This does not mean the parent family members relating to the parent companies cited in the above-mentioned international search report. The companies are so contacted in the European Patent Office EPO file on 12/26/79. The European Patent Office is not responsible for these statements which are merely given for the purpose of information.

Passport document issued in country report	Publication date	Passport number (document#)	Publication date
US-A- 4750170		DE-A- 3660427 EP-A, B 0207738 JP-A 62059244	01-09-88 07-01-87 14-03-87
US-A- 3445441	20-05-69	US-A- 3509047 US-A 3514250	28-04-70 26-05-70
US-A- 4760170	26-07-88	AU-B- 588336 AU-A 5936686 DE-A 3660427 EP-A, B 0207738 JP-A 62059244	14-09-89 08-01-87 01-09-88 07-01-87 14-03-87
GB-A- 1061454		None	
US-A- 4151273	24-04-79	US-A- 3806456	23-04-74
US-A- 4760170	26-07-88	AU-B- 588336 AU-A 5936686 DE-A 3660427 EP-A, B 0207738 JP-A 62059244	14-09-89 08-01-87 01-09-88 07-01-87 14-03-87
US-A- 3445441	20-05-69	US-A- 3509047 US-A 3514250	28-04-70 26-05-70
US-A- 4760170	26-07-88	AU-B- 588336 AU-A 5936686 DE-A 3660427 EP-A, B 0207738 JP-A 62059244	14-09-89 08-01-87 01-09-88 07-01-87 14-03-87

For more details about this course: see Official Journal of the European Patent Office, No. 11/83

第1頁の続き

⑤Int. Cl. 9

識別記号

庁内整理番号

//(C 10 M 141/08
133:16
133:40
135:26)
C. 10 N 30:04
30:06
40:04
40:08

- | | | |
|------|------------------------|---|
| ⑫発明者 | ライアー, ジャック | アメリカ合衆国 08816 ニュージャージー, イースト ブランズ
ウィック, ジェンセン ストリート 61 |
| ⑫発明者 | ルンドバーグ, ロバート デイ
ーン | アメリカ合衆国 08807 ニュージャージー, ブリッジウオータ,
ブライアン ドライブ 4 |
| ⑫発明者 | ヨネト, ヤスヒコ | 日本国神奈川県藤沢市ワタウチ309-4 |
| ⑫発明者 | ブロック, リカードー アルフ
レドー | アメリカ合衆国 07076 ニュージャージー, スコッチ プレイン
ズ, アシユブルック ドライブ 1532 |
| ⑫発明者 | ワッツ, レイモンド フレデリ
ック | アメリカ合衆国 07853 ニュージャージー, ロング バリー, オ
クスフォード レイン 7 |

【公報種別】特許法第17条第1項及び特許法第17条の2の規定による補正の掲載

【部門区分】第3部門第3区分

【発行日】平成9年(1997)4月8日

【公表番号】特表平3-502114

【公表日】平成3年(1991)5月16日

【年通号数】

【出願番号】特願平1-511324

【国際特許分類第6版】

C10M 133/16

133/40

141/08

//C10M 141/08

133:16

133:40

135:26)

C10N 30:04

30:06

40:04

40:08

【F I】

C10M 133/16

9547-4H

133/40

141/08

手続料 2000 円

平成8年10月24日

特許庁長官 栗井 秀光 殿

事件の表示 平成1年特許願第511324号

補正をする者

事件との関係 特許出願人

名称 エクソン ケミカル パテント
インコーポレイテッド

代理人

〒103

住所 東京都中央区日本橋3丁目13番11号

油脂工業会館3階(電話 3273-5436番)

氏名 (6781) 井理士 倉内 基弘

間

住所 同上

氏名 (8577) 井理士 風間 弘志

補正の対象

請求の範囲

補正の内容 別紙の通り

請求の範囲

1. (a) 潤滑油と、

(b) 実質的にイミダゾールフリーのアミド含有反応生成物の摩擦改質剤と

からなり、前記イミダゾールフリーのアミド含有反応生成物は、約120〜約250℃の温度にて(1)全部で約2〜約60個の炭素原子と少なくとも3個〜約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、(2)約10〜約30個の炭素原子を有する脂肪酸モノ酸とを反応させて生成され、前記反応はアミン反応体1モル当り約2〜約10モル当量の脂肪酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

2. (a) 潤滑油と、

(b) 実質的にイミダゾールフリーの化合物の摩擦改質剤とからなり、前記イミダゾールフリーの化合物はC₁₀〜C₃₀脂肪酸モノ酸とポリアミンとを反応させて生成され、ここで約2〜約10モル当量の前記脂肪酸モノ酸を前記ポリア

ミンの1モル当りに反応させ、さらに前記ポリアミンは3～約15個の窒素原子と全部で約2～約60個の炭素原子とを有し、前記脂肪酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択され、前記ポリアミンは少なくとも1個の第一アミン基と少なくとも2個の追加第一若しくは第二アミン基とを有することを特徴とする動力伝達液。

3. 約75重量%までの量のベース油と、潤滑物に対し約25～約100重量%の実質的にイミダゾールフリーの摩擦改質反応生成物とからなり、前記摩擦改質反応生成物は、約120～約250℃の温度にて(1)全部で約2～約80個の炭素原子と3～約15個の窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、(2)約10～約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて生成され、前記反応はアミン反応体1モル当り約2～約10モル当量の脂肪族モノ酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪族モノ酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする添加剤濃厚物。

4. 動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質を改良するに際し、前記潤滑油と摩擦改質量の添加剤組成物

とを混合することからなり、前記添加剤組成物は、

(a) 潤滑油と、

(b) 実質的にイミダゾールフリーのアミド含有反応生成物の摩擦改質量と

からなり、前記イミダゾールフリーのアミド含有反応生成物は約120～約250℃の温度にて(1)全部で約2～約60個の炭素原子と少なくとも3個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、(2)約10～約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて生成され、前記反応はアミン反応体1モル当り約2～約10モル当量の脂肪族モノ酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする潤滑油の摩擦改質の改良方法。

5. 少なくとも1種の成分-1アミンと少なくとも1種の成分-2酸との反応から誘導されるアミン塩組成物において：

A. 成分-1は

(i) 全部で約2～約60個の炭素原子と少なくとも3個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存在

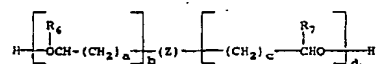
するアミンと、

(ii) 約10～約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸と

を反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は(a)反応体A-1アミンの少なくとも1個のアミン基を反応体A-11酸の酸基と反応させてアミドを生成させると共に、(b)得られる成分-1反応生成物に少なくとも1個の反応性第一若しくは第二アミン基を付与するのに充分な方式及び条件にて行ない、

B. 成分-2は

(1) 構造式：

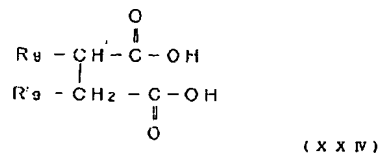


(XXIII)

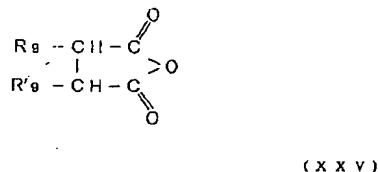
[式中、R₆及びR₇はそれぞれ独立して水素又はC₁～C₄アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c)及び(d)はそれぞれ独立して1～約3の範囲で変化する数値を示し；Zは-S-、-S-S-、-O-及び>NR₈から選択される結合基を示し、ここでR₈は水素、C₁～約C₄アルキル若しくはC₁～約C₄モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる]

により示されるアルコールと、

(ii) アルコール1モル当り約1～約2モルの各構造式：



及び



[式中、R₈は水素、C₁～C₄脂肪族ヒドロカルビルであり、R₈は約12～約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である]

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は(a)反応体B-1の少なくとも1個のヒドロキシ基を反応体B-11の少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b)得られる成分-2反応生成物に少なくとも1個の反応性カルボキシル基を付与するのに充分な方式及び条件にて行なわれる

ことを特徴とするアミン塩組成物。

6. (1) 潤滑油と、

(2) 少なくとも1種の成分-1アミンと少なくとも1種の成分-2酸との反応により生成される摩擦改質量のアミン塩組成物と

からなり、

(A) 成分-1は

(i) 全部で約2～約80個の炭素原子と少なくとも3個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約10～約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸と

を反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は(a)反応体A-1アミンの少なくとも1個のアミン基を反応体A-ii酸の酸基と反応させてアミドを生成させると共に、(b)得られる成分-1反応生成物に少なくとも1個の反応性第一若しくは第二アミン基を付与するのに充分な方式及び条件にて行ない、

(B) 成分-2は

(i) 構造式：

[式中、R₆は約12～約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である]

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は(a)反応体B-iの少なくとも1個のヒドロキシル基を反応体B-iiの少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b)得られる成分-2反応生成物に少なくとも1個の反応性カルボキシル基を付与するのに充分な方式及び条件にて行なわれる

ことを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

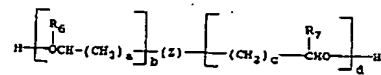
7. 約75重量%までの量の潤滑油と、潤滑油に対し約25～約100重量%の請求の範囲第6項に記載の塩組成物とからなる添加剤濃厚物。

8. 摩擦改質剤として請求の範囲第6項に記載の塩組成物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

9. 摩擦改質量の少なくとも1種の成分-1アミンと少なくとも1種の成分-2酸とからなる混合物を含み、ここで

(A) 成分-1は

(i) 全部で約2～約80個の炭素原子と少なくとも3個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子

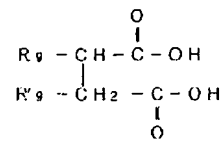


(XXIII)

[式中、R₆及びR₇はそれぞれ独立して水素又はC₁～C₁₀アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c)及び(d)はそれぞれ独立して1～約3の範囲で変化する数値を示し；Zは-S-、-S-S-、-O-及び>NR₈から選択される結合基を示し、ここでR₈は水素、C₁～約C₁₀アルキル若しくはC₁～約C₁₀モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる]

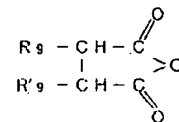
により示されるアルコールと、

(ii) アルコール1モル当り約1～約2モルの各構造式：



(XXIV)

及び



(XXV)

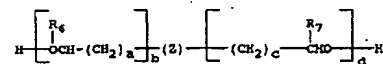
の少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約10～約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸と

を反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は(a)反応体A-iアミンの少なくとも1個のアミン基を反応体A-ii酸の酸基と反応させてアミドを生成させるのに充分な方式及び条件にて行ない、

(B) 成分-2は

(i) 構造式：



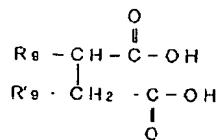
(XXIII)

[式中、R₆及びR₇はそれぞれ独立して水素又はC₁～C₁₀アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c)及び(d)はそれぞれ独立して1～約3の範囲で変化する数値を示し；Zは-S-、-S-S-、-O-及び>NR₈から選択される結合基を示し、ここでR₈は水素、C₁～約C₁₀アルキル若しくはC₁～約C₁₀モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる]

により示されるアルコールと、

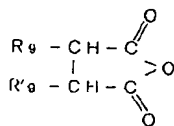
(ii) アルコール1モル当り約1～約2モルの各構造

式：



(X X V)

及び



(X X V)

〔式中、R₉、は水素、C、～C、脂肪族ヒドロカルビルであり、R₉は約12～約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である〕

により示される酸若しくは酸無水物と

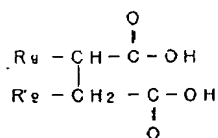
を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は(a)反応体B-iの少なくとも1個のヒドロキシル基を反応体B-iの少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b)得られる成分-2反応生成物に少なくとも1個の反応性カルボキシル基を付与するのに充分な方式及び条件にて行なわれる

ことを特徴とする組成物。

〔式中、R₉、及びR₉はそれぞれ独立して水素又はC、～C、アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c)及び(d)はそれぞれ独立して1～約3の範囲で変化する数値を示し：Zは-S-、-S-S-、-O-及び>NR、から選択される結合基を示し、ここでR₉は水素、C、～約C、アルキル若しくはC、～約C、モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる〕

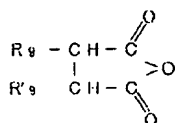
により示されるアルコールと、

(11)アルコール1モル当たり約1～約2モルの各構造式：



(X X V)

及び



(X X V)

〔式中、R₉は約12～約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である〕

10. (1) 潤滑油と、

(2) 少なくとも1種の成分-1アミンと少なくとも1種の成分-2酸とからなる摩擦改質量の混合物とからなり、

(A) 成分-1は

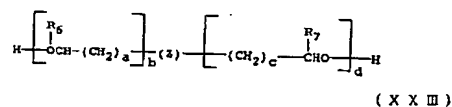
(1) 全部で約2～約60個の炭素原子と少なくとも3個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも2個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(11) 約10～約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸と

を反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は反応体A-iアミンの少なくとも1個のアミン基を反応体A-i酸の酸基と反応させてアミドを生成させるのに充分な方式及び条件にて行ない、

(B) 成分-2は

(1) 構造式：



により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は反応体B-iの少なくとも1個のヒドロキシル基を反応体B-iの少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させるのに充分な方式及び条件にて行なわれる

ことを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

11. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25～約100重量%の請求の範囲第10項に記載の混合物とからなる添加剤濃厚物。

12. 摩擦改質剤として、請求の範囲第10項に記載の混合物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

13. (a) 潤滑油と、

(b) 実質的にイミダゾールフリーのアミド含有反応生成物の摩擦改質量と

からなり、前記反応生成物は約120～約250℃の温度にて(1)全部で約2～約60個の炭素原子と少なくとも2個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも1個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、(2)約10～30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸とを反応させて生成され、前記反応はアミノ反応体

1モル当り約2～約10モル当量の脂肪酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

14. (a) 潤滑油と、

(b) 実質的にイミダゾールフリーの化合物の摩擦改質量とからなり、前記イミダゾールフリーの化合物はC₁～C₁₈脂肪酸モノ酸をポリアミンと反応させて生成され、ここで約2～約10モル当量の前記脂肪酸モノ酸を前記ポリアミン1モル当りに反応させると共に、前記ポリアミンは2～約15個の窒素原子と全部で2～約60個の炭素原子とを有し、前記脂肪酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択され、さらに前記ポリアミンは少なくとも1個の第一アミン基と少なくとも1個の追加第一若しくは第二アミン基とを有することを特徴とする動力伝達液。

15. 約75重量%までの量のベース油と、濃厚物に対し約25～約100重量%の実質的にイミダゾールフリーの摩擦改質反応生成物とからなり、前記摩擦改質反応生成物は約120～約250℃の温度にて(1)全部で約2～約60個の炭素原子と2個～約15個の窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余

の窒素原子の少なくとも1個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、(2)約10～30個の炭素原子を有する脂肪酸モノ酸と

を反応させて生成され、前記反応はアミノ反応体1モル当り約2～約10モル当量の脂肪酸モノ酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪酸モノ酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする添加剤濃厚物。

16. 動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質を向上させるに際し前記潤滑油と摩擦改質量の添加剤組成物とを混合することからなり、前記添加剤組成物は

(a) 潤滑油と、

(b) 実質的にイミダゾールフリーのアミド含有反応生成物の摩擦改質量とからなり、前記反応生成物は約120～約250℃の温度にて(1)全部で約2～約60個の炭素原子と2個～約15個の窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも1個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、(2)約10～30個の炭素原子を有する脂肪酸モノ酸と

を反応させて生成され、前記反応はアミノ反応体1モル当り約2～約10モル当量の脂肪酸モノ酸を用いて行なわれ、さらに前記脂肪酸モノ酸は直鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸、

分枝鎖の飽和若しくは不飽和脂肪酸及びその混合物よりなる群から選択されることを特徴とする潤滑油における摩擦改質の改良方法。

17. 少なくとも1種の成分-1アミンと少なくとも1種の成分-2酸との反応から誘導されるアミン塩組成物において、

(A) 成分-1は

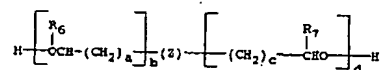
(i) 全部で約2～約60個の炭素原子と少なくとも2個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも1個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約10～約30個の炭素原子を有する脂肪酸モノ酸と

を反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は(a)反応体A-iアミンの少なくとも1個のアミン基を反応体A-ii酸の酸基と反応させてアミドを生成させると共に、(b)得られる成分-1反応生成物に少なくとも1個の反応性第一若しくは第二アミン基を付与するのに充分な方式及び条件にて行ない、

(B) 成分-2は

(i) 構造式：

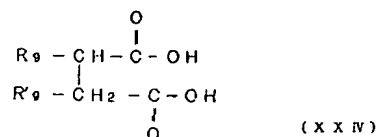


(XXIII)

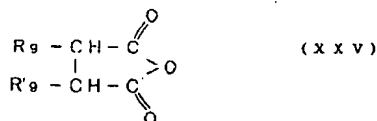
[式中、R₆及びR₇はそれぞれ独立して水素又はC₁～C₁₈アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c)及び(d)はそれぞれ独立して1～約3の範囲で変化する数値を示し；Zは-S-、-S-S-、-O-及び>NR₈から選択される結合基を示し、ここでR₈は水素、C₁～約C₁₈アルキル若しくはC₁～約C₁₈モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる]

により示されるアルコールと、

(ii) アルコール1モル当り約1～約2モルの各構造式：



及び



〔式中、R' は水素、C₁～C₁₀ 脂肪族ヒドロカルビルであり、R は約12～約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である〕

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は (a) 反応体 B-1 の少なくとも1個のヒドロキシ基を反応体 B-11 の少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b) 得られる成分-2 反応生成物に少なくとも1個の反応性カルボキシル基を付与するのに十分な方式及び条件にて行なわれる

ことを特徴とするアミン塩組成物。

18. (1) 潤滑油と、

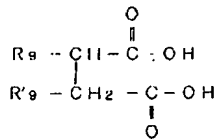
(2) 少なくとも1種の成分-1 アミンと少なくとも1種の成分-2 酸との反応により生成される摩擦改質量のアミン塩組成物と

からなり、

(A) 成分-1 は

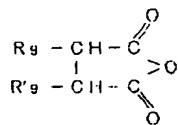
(i) 全部で約2～約60個の炭素原子と少なくとも2個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも1個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約10～約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ



(XXIV)

及び



(XXV)

〔式中、R は約12～約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である〕

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は (a) 反応体 B-1 の少なくとも1個のヒドロキシ基を反応体 B-11 の少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b) 得られる成分-2 反応生成物に少なくとも1個の反応性カルボキシル基を付与するのに十分な方式及び条件にて行なわれる

ことを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

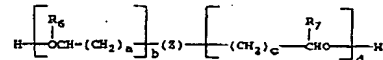
19. 約75重量%までの量の潤滑油と、濃厚物に対し約25～約100重量%の請求の範囲第18項記載の塩組成物と

ノ酸と

を反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は (a) 反応体 A-1 アミンの少なくとも1個のアミン基を反応体 A-11 酸の酸基と反応させてアミドを生成させると共に、(b) 得られる成分-1 反応生成物に少なくとも1個の反応性第一若しくは第二アミン基を付与するのに十分な方式及び条件にて行ない、

(B) 成分-2 は

(i) 構造式：



(XXIII)

〔式中、R₆ 及び R₇ はそれぞれ独立して水素又は C₁～C₁₀ アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c) 及び (d) はそれぞれ独立して1～約3の範囲で変化する数値を示し；Z は -S-、-S-S-、-O- 及び >NR。から選択される結合基を示し、ここで R₆ は水素、C₁～約 C₁₀ アルキル若しくは C₁～約 C₁₀ モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる〕

により示されるアルコールと、

(ii) アルコール1モル当り約1～約2モルの各構造式：

からなることを特徴とする添加剤濃厚物。

20. 摩擦改質量の請求の範囲第18項記載の塩組成物を摩擦改質剤として用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

21. 少なくとも1種の成分-1 アミンと少なくとも1種の成分-2 酸とからなる混合物の摩擦改質量を含む組成物において、

(A) 成分-1 は

(i) 全部で約2～約60個の炭素原子と少なくとも2個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも1個が第一若しくは第二アミン基として存在するアミンと、

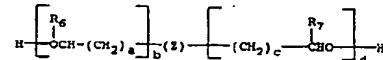
(ii) 約10～約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ

酸と

を反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は反応体 A-1 アミンの少なくとも1個のアミン基を反応体 A-11 酸の酸基と反応させてアミドを生成させるのに十分な方式及び条件にて行ない、

(B) 成分-2 は

(i) 構造式：

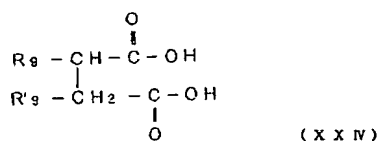


(XXIII)

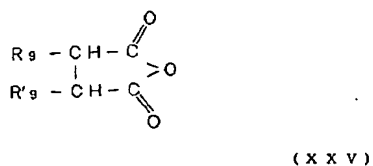
〔式中、R、及びR'はそれぞれ独立して水素又はC₁～C₄アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c)及び(d)はそれぞれ独立して1～約3の範囲で変化する数値を示し；Zは-S-、-S-S-、-O-及び>NR。から選択される結合基を示し、ここでRは水素、C₁～約C₄アルキル若しくはC₁～約C₄モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる〕

により示されるアルコールと、

(11) アルコール1モル当り約1～約2モルの各構造式：



及び

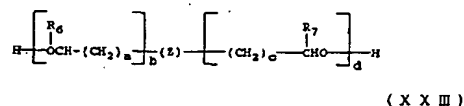


〔式中、R'は水素、C₁～C₄脂肪族ヒドロカルビルであり、Rは約12～約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒ

を反応体A-1の酸基と反応させてアミドを生成させるのに十分な方式及び条件にて行ない、

(B) 成分-2は

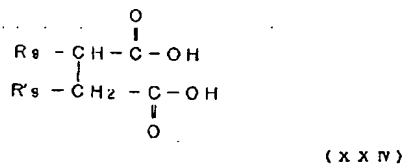
(i) 構造式：



〔式中、R、及びR'はそれぞれ独立して水素又はC₁～C₄アルキルを示すことができ、(a)、(b)、(c)及び(d)はそれぞれ独立して1～約3の範囲で変化する数値を示し；Zは-S-、-S-S-、-O-及び>NR。から選択される結合基を示し、ここでRは水素、C₁～約C₄アルキル若しくはC₁～約C₄モノヒドロキシ置換アルキルを示すことができる〕

により示されるアルコールと、

(11) アルコール1モル当り約1～約2モルの各構造式：



ドロカルビル基である〕

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は(a)反応体B-1の少なくとも1個のヒドロキシ基を反応体B-iiの少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させると共に、(b)得られる成分-2反応生成物に少なくとも1個の反応性カルボキシル基を付与するのに十分な方式及び条件にて行なわれる

ことを特徴とする組成物。

22. (1) 潤滑油と、

(2) 少なくとも1種の成分-1アミンと少なくとも1種の成分-2酸とからなる摩擦改質量の混合物とからなり、

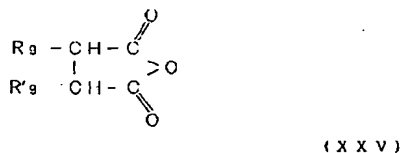
(A) 成分-1は

(i) 全部で約2～約60個の炭素原子と少なくとも2個～約15個までの窒素原子とを有し前記窒素原子の少なくとも1個が第一アミン基として存在すると共に残余の窒素原子の少なくとも1個が第二若しくは第三アミン基として存在するアミンと、

(ii) 約10～約30個の炭素原子を有する脂肪族モノ酸と

を反応させて得られる少なくとも1種の反応生成物であり、前記反応は反応体A-1アミンの少なくとも1個のアミン基

及び



〔式中、R、は約12～約50個の炭素原子を有する脂肪族ヒドロカルビル基である〕

により示される酸若しくは酸無水物と

を反応させて得られる反応生成物であり、前記反応は反応体B-1の少なくとも1個のヒドロキシ基を反応体B-iiの少なくとも1個のカルボキシル基と反応させてエステルを生成させるのに十分な方式及び条件にて行なわれる

ことを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油組成物。

23. 約75重量%までの量の潤滑油と、潤滑油に対し約25～約100重量%の請求の範囲第22項記載の混合物とからなる添加剤濃縮物。

24. 摩擦改質剤として請求の範囲第22項記載の混合物の摩擦改質量を用いることを特徴とする動力伝達液として使用するのに適した潤滑油の摩擦改質の改良方法。

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☒ FADED TEXT OR DRAWING
- ☒ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.